

Rec'd PCT/PTO 12 JUL 2005

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION  
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

10/542056

(19) Organisation Mondiale de la Propriété  
Intellectuelle  
Bureau international



(43) Date de la publication internationale  
2 septembre 2004 (02.09.2004)

PCT

(10) Numéro de publication internationale  
WO 2004/073593 A2

(51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup> : A61K

(21) Numéro de la demande internationale :  
PCT/FR2004/000320

(22) Date de dépôt international :  
12 février 2004 (12.02.2004)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :  
03/01689 12 février 2003 (12.02.2003) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : GENFIT  
[FR/FR]; Parc Eurasanté-Lille Métropole, 885, Avenue Eu-  
gène Avinée, F-59120 Loos (FR).

(72) Inventeur; et

(75) Inventeur/Déposant (pour US seulement) : NAJIB,  
Jamilia [FR/FR]; 185, rue Clémenceau, F-59211 Santes  
(FR).

(74) Mandataires : TEZIER HERMAN, Béatrice etc.;  
Becker et Associés, 35, rue des Mathurins, F-75008 Paris  
(FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT,

AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO,  
CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB,  
GD, GE, GI, GM, GR, GU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG,  
KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG,  
MK, MN, MW, MX, MY, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH,  
PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN,  
TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH, GM,  
KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasi-  
en (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), européen (AT,  
BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR,  
HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI  
(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE,  
SN, TD, TG).

Déclaration en vertu de la règle 4.17 :

— relative à la qualité d'inventeur (règle 4.17.iv)) pour US  
seulement

Publiée :

— sans rapport de recherche internationale, sera republiée  
dès réception de ce rapport

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrévia-  
tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et  
abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de  
la Gazette du PCT.

(54) Title: USES OF ACYLATED AMINOPROPANEDIOLS AND SULPHUR AND NITROGEN ANALOGUES OF SAME

(54) Titre : UTILISATIONS D'AMINOPROPANEDIOLS ACYLÉS ET DE LEURS ANALOGUES AZOTES ET SULFURES

(57) Abstract: The invention relates to the use of molecules, particularly in the fields of human and animal health and cosmetics. More specifically, the invention relates to compounds, and the sulphur and nitrogen analogues thereof, which are acylated amino-propanediols and which have advantageous cosmetic and pharmacological properties. The inventive compounds can be used, for example, to prevent and/or treat dyslipemia, cardiovascular diseases, syndrome X, restenosis, diabetes, obesity, hypertension, some cancers and dermatological diseases, and, in the field of cosmetics, to combat skin ageing and the effects of same, such as the appearance of wrinkles, etc.

(57) Abrégé : La présente invention se rapporte à l'utilisation de molécules, notamment dans les domaines de la santé humaine et animale et de la cosmétique. Les composés de l'invention sont des aminopropanediols acylés et leurs analogues azotés et sulfurés et possèdent des propriétés pharmacologiques et cosmétiques avantageuses. Les composés de l'invention sont utilisables notamment pour prévenir et/ou traiter les dyslipidémies, les maladies cardiovasculaires, le syndrome X, la resténose, le diabète, l'obésité, l'hypertension, certains cancers, des maladies dermatologiques ainsi qu'en cosmétique pour lutter contre le vieillissement cutané et ses effets notamment contre l'apparition de rides, etc.



WO 2004/073593 A2

UTILISATIONS D'AMINOPROPANEDIOLS ACYLES ET DE LEURS  
ANALOGUES AZOTES ET SULFURES

5 La présente invention concerne l'utilisation de dérivés d'aminopropanediols acylés et leurs analogues azotés et sulfurés, des compositions pharmaceutiques et cosmétiques les comprenant, leurs applications en thérapeutique, notamment pour prévenir ou traiter les maladies cardiovasculaires, le syndrome X, la resténose, le diabète, l'obésité, l'hypertension, certains cancers, les maladies  
10 dermatologiques ainsi que dans le domaine cosmétique, pour prévenir ou traiter les effets du vieillissement cutané, notamment l'apparition de rides, etc.

Les composés de l'invention possèdent notamment des propriétés pharmacologiques anti-oxydantes et anti-inflammatoires avantageuses.  
15 L'invention décrit également les procédés de traitement thérapeutique utilisant ces composés et des compositions pharmaceutiques et cosmétiques les contenant.

L'athérosclérose et ses complications cardiovasculaires sont la principale  
20 cause de morbidité et de mortalité dans les pays fortement industrialisés. L'athérosclérose et ses complications sont également une conséquence importante du diabète de type II. Un lien strict de cause à effet a été démontré entre les dyslipidémies et les maladies cardiovasculaires. Un taux circulant élevé de LDL-cholestérol est défavorable. Le risque occasionné par un taux élevé de  
25 LDL-cholestérol est amplifié par une élévation du taux de triglycérides. L'importance de la stabilité des lésions athérosclérotiques dans la survenue d'accidents cardiovasculaires a en outre été mise en évidence. Le rôle de l'oxydation des LDL dans le développement de la plaque d'athérosclérose et de sa fragilisation est mieux compris.

30 Les traitements médicamenteux de l'athérosclérose visent à réduire les taux circulants de cholestérol ou de triglycérides, à augmenter la stabilité des plaques

d'athérosclérose, à réduire les contraintes mécaniques auxquelles sont soumis les vaisseaux (réduction de la tension artérielle) et à réduire les facteurs de risques annexes tels que le diabète.

5      Parmi les médicaments actuellement utilisés dans le traitement des dyslipidémies, on trouve les fibrates et les statines. La metformine, la sulfonylurée, les thiazolidinediones sont utilisées dans le traitement du diabète de type II.

10      Les fibrates sont largement utilisés pour le traitement des hypertriglycéridémies. Ils ont également des effets favorables au niveau de l'hypercholestérolémie. Ils sont généralement bien tolérés mais présentent un certain nombre d'effets secondaires : réactions cutanées, effets neurologiques, effets musculaires et gastro-intestinaux. Les effets toxiques sont rares (reins,  
15      muscles, articulation, peau, hépatite, etc.). Quant à l'incidence sur le risque cancéreux, elle est importante chez le rongeur même si elle n'a pas été démontrée chez l'homme.

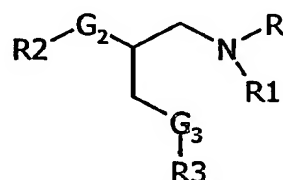
20      Les statines sont largement utilisées pour le traitement de l'hypercholestérolémie. Il a été démontré que le traitement de patients ayant subi un premier accident vasculaire réduit considérablement le risque de récurrence. Des signes occasionnels ou des symptômes d'hépatites ou de myopathie ont par ailleurs été décrits.

25      Les thiazolidinediones (troglitazone) ont récemment été introduites pour le traitement de la résistance à l'insuline. De ce fait, le recul nécessaire à une estimation objective de l'ensemble des effets adverses de ces molécules n'est pas suffisant. Dans ce contexte, l'observation d'une augmentation de la fréquence de tumeurs coliques dans un modèle animal prédisposé au cancer du  
30      colon (souris Min portant une mutation du gène APC) est défavorable. Une thiazolidinedione (troglitazone) a d'ailleurs été tout récemment retirée du marché pour des questions de toxicité hépatique.

Les principales molécules utilisées dans le traitement médicamenteux de l'athérosclérose (fibrates, statines) ont un spectre d'action pléiotropique. Les fibrates activent une classe de récepteurs nucléaires (PPAR $\alpha$ , PPAR $\gamma$ , etc.) impliqués dans la coordination de l'expression de protéines responsables du transport ou du métabolisme des lipides. Le caractère pléiotropique du spectre d'action des fibrates réside dans la diversité des gènes cibles des PPARs. Les statines diminuent la synthèse de novo du cholestérol en inhibant l'activité de l'HMG-CoA réductase.

La présente invention concerne l'utilisation comme médicament d'une famille de composés possédant des propriétés pharmacologiques avantageuses et utilisables pour le traitement curatif ou préventif de diverses pathologies.

Les composés de l'invention répondent à la formule générale (I) :



(I)

dans laquelle :

- G2 et G3 représentent indépendamment un atome d'oxygène, un atome de soufre ou un groupe N-R4, G2 et G3 ne pouvant représenter de façon simultanée un groupe N-R4,
- R et R4 représentent indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbone,



- R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène, un groupe CO-R5 ou un groupe de formule CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, l'un au moins des groupes R1, R2 et R3 étant un groupe de formule CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6,

5

- R5 est un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comprenant éventuellement un groupement cyclique, dont la chaîne principale comporte de 1 à 25 atomes de carbone,

10

- X est un atome de soufre, un atome de sélénium, un groupe SO ou un groupe SO<sub>2</sub>,

- n est un nombre entier compris entre 0 et 11,

15

- R6 est un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comprenant éventuellement un groupe cyclique, dont la chaîne principale comporte de 3 à 23 atomes de carbone, de préférence 10 à 23 atomes de carbone et éventuellement un ou plusieurs hétérogroupe, choisis parmi un atome d'oxygène, un atome de soufre, un atome de sélénium, un groupe SO et un groupe SO<sub>2</sub>.

20

Dans les composés de formule générale (I) selon l'invention, le ou les  
25 groupes R5, identiques ou différents, représentent préférentiellement un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, substitué ou non, dont la chaîne principale comporte de 1 à 20 atomes de carbone, encore plus préférentiellement de 7 à 17 atomes de carbone, encore plus préférentiellement 14 à 17. Dans les composés de formule générale (I) selon l'invention, le ou les  
30 groupes R5, identiques ou différents, peuvent aussi représenter un groupe alkyle inférieur comportant de 1 à 6 atomes de carbone, tel que notamment le radical

méthyle, éthyle, propyle, isopropyle, butyle, isobutyle, tertibutyle, pentyle ou hexyle.

Dans les composés de formule générale (I) selon l'invention, le ou les groupes R<sub>6</sub>, identiques ou différents, représentent préférentiellement un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, substitué ou non, dont la chaîne principale comporte de 3 à 23 atomes de carbone, préférentiellement de 13 à 20 atomes de carbone, encore plus préférentiellement de 14 à 17 atomes de carbone, et encore plus préférentiellement 14 atomes de carbone.

10

Des exemples particuliers de groupes alkyle à chaîne longue saturée pour R<sub>5</sub> ou R<sub>6</sub> sont notamment les groupes C<sub>7</sub>H<sub>15</sub>, C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>, C<sub>11</sub>H<sub>23</sub>, C<sub>13</sub>H<sub>27</sub>, C<sub>14</sub>H<sub>29</sub>, C<sub>15</sub>H<sub>31</sub>, C<sub>16</sub>H<sub>33</sub>, C<sub>17</sub>H<sub>35</sub>. Des exemples particuliers de groupes alkyle à chaîne longue insaturée pour R<sub>5</sub> ou R<sub>6</sub> sont notamment les groupes C<sub>14</sub>H<sub>27</sub>, C<sub>14</sub>H<sub>25</sub>, C<sub>15</sub>H<sub>29</sub>, C<sub>17</sub>H<sub>29</sub>, C<sub>17</sub>H<sub>31</sub>, C<sub>17</sub>H<sub>33</sub>, C<sub>19</sub>H<sub>29</sub>, C<sub>19</sub>H<sub>31</sub>, C<sub>21</sub>H<sub>31</sub>, C<sub>21</sub>H<sub>35</sub>, C<sub>21</sub>H<sub>37</sub>, C<sub>21</sub>H<sub>39</sub>, C<sub>23</sub>H<sub>45</sub> ou les chaînes alkyle des acides eicosapentaénoïque (EPA) C<sub>20:5</sub> (5, 8, 11, 14, 17) et docosahexaénoïque (DHA) C<sub>22:6</sub> (4, 7, 10, 13, 16, 19).

15

Des exemples de groupes alkyle à chaîne longue ramifiée sont notamment les groupes (CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, (CH=C(CH<sub>3</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-CH=C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> ou (CH<sub>2</sub>)<sub>2x+1</sub>-C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-(CH<sub>2</sub>)<sub>n''</sub>-CH<sub>3</sub> (x étant un nombre entier égal à ou compris entre 1 et 11, n' étant un nombre entier égal à ou compris entre 1 et 22, n'' étant un nombre entier égal à ou compris entre 1 et 5, n''' étant un nombre entier égal à ou compris entre 0 et 22, et (2x+n''') étant inférieur ou égal à 22, de préférence inférieur ou égal à 20).

20

25

Comme indiqué ci-avant, les groupes alkyle R<sub>5</sub> ou R<sub>6</sub> peuvent éventuellement comprendre un groupe cyclique. Des exemples de groupes cycliques sont notamment le cyclopropyle, le cyclobutyle, le cyclopentyle et le cyclohexyle.

30

Comme indiqué ci-avant, les groupes alkyle R5 ou R6 peuvent être éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants, identiques ou différents. Les substituants sont choisis de préférence parmi un atome d'halogène (iode, chlore, fluor, brome) et un groupe -OH, =O, -NO<sub>2</sub>, -NH<sub>2</sub>, -CN, -O-CH<sub>3</sub>, -CH<sub>2</sub>-OH, -CH<sub>2</sub>OCH<sub>3</sub>, -CF<sub>3</sub> et -COOZ (Z étant un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle, de préférence comportant de 1 à 5 atomes de carbone).

La présente invention a également pour objet l'utilisation des isomères optiques et géométriques de ces composés, leurs racémates, leurs sels, leurs hydrates et leurs mélanges.

De préférence, la présente invention concerne l'utilisation de composés de formule (I) dans laquelle les groupes G2R2 et G3R3 ne représentent pas simultanément des groupes hydroxyle.

15

Les composés de formule (Ia) sont les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle un seul des groupes R1, R2 ou R3 représente un atome d'hydrogène.

20 Les composés de formule (Ib) sont les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle deux des groupes R1, R2 ou R3 représentent un atome d'hydrogène.

La présente invention a également pour objet l'utilisation de prodrogues des composés de formule (I) ou de compositions les contenant, qui, après administration chez un sujet, vont se transformer en composés de formule (I) qui présentent des activités thérapeutiques comparables aux composés de formule (I).

Par ailleurs, dans le groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, X représente tout préférentiellement un atome de soufre ou de sélénium et avantageusement un atome de soufre.

30

Par ailleurs, dans le groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R}_6$ ,  $n$  est de préférence compris entre 0 et 3, plus spécifiquement compris entre 0 et 2 et est en particulier égal à 0.

5 Dans les composés de formule générale (I) selon l'invention,  $\text{R}_6$  peut comporter un ou plusieurs hétérogroupe, de préférence 0, 1 ou 2, plus préférentiellement 0 ou 1, choisis parmi un atome d'oxygène, un atome de soufre, un atome de sélénium, un groupe  $\text{SO}$  et un groupe  $\text{SO}_2$ .

10 Un exemple spécifique de groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R}_6$  selon l'invention est le groupe  $\text{CO}-\text{CH}_2-\text{S}-\text{C}_{14}\text{H}_{29}$ .

Des composés préférés au sens de l'invention sont donc des composés de formule générale (I) ci-dessus dans laquelle au moins un des groupes  $\text{R}_1$ ,  $\text{R}_2$  et  
15  $\text{R}_3$  représente un groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R}_6$  dans lequel  $\text{X}$  représente un atome de soufre ou de sélénium et de préférence un atome de soufre et/ou  $\text{R}_6$  est un groupe alkyle saturé et linéaire comprenant de 3 à 23 atomes de carbone, préférentiellement 13 à 20 atomes de carbone, de préférence 14 à 17, plus préférentiellement 14 à 16, et encore plus préférentiellement 14 atomes de  
20 carbone.

D'autres composés particuliers selon l'invention sont ceux dans lesquels au moins deux des groupes  $\text{R}_1$ ,  $\text{R}_2$  et  $\text{R}_3$  sont des groupes  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R}_6$ , identiques ou différents, dans lesquels  $\text{X}$  représente un atome de soufre ou de  
25 sélénium et de préférence un atome de soufre.

Des composés particuliers selon l'invention sont ceux dans lesquels  $\text{G}_2$  représente un atome d'oxygène ou de soufre, et de préférence un atome d'oxygène. Dans ces composés,  $\text{R}_2$  représente avantageusement un groupe de  
30 formule  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R}_6$  tel que défini ci-avant.

Des composés particulièrement préférés sont les composés de formule générale (I) ci-dessus dans laquelle :

- G3 est un groupe N-R4 dans lequel R4 est un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle, et G2 est un atome d'oxygène ; et/ou
- 5       • R2 représente un groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R6}$  tel que défini ci-avant.

D'autres composés préférés sont les composés de formule générale (I) ci-dessus dans laquelle R1, R2 et R3, identiques ou différents, de préférence identiques, représentent un groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}-\text{X}-\text{R6}$  tel que défini ci-avant, 10 dans lesquels X représente un atome de soufre ou de sélénium et de préférence un atome de soufre et/ou R6 est un groupe alkyle saturé et linéaire comprenant de 13 à 17 atomes de carbone, de préférence 14 à 17, encore plus préférentiellement 14 atomes de carbone, dans lesquels n est de préférence compris entre 0 et 3, et en particulier égal à 0. De manière plus spécifique, des 15 composés préférés sont les composés de formule générale (I) dans laquelle R1, R2 et R3 représentent des groupes  $\text{CO}-\text{CH}_2-\text{S}-\text{C}_{14}\text{H}_{29}$ .

Des exemples de composés préférés selon l'invention sont représentés sur la Figure 1.

20

Ainsi, la présente invention a plus particulièrement pour objet l'utilisation de composés de formule (I) choisis parmi :

- 3-(tétradécylthioacétylamino)propane-1,2-diol ;
- 1-tétradécylthioacétylamino-2,3-(dipalmitoyloxy)propane ;
- 25   - 3-tétradécylthioacétylamino-1,2-(ditétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 3-palmitoylamino-1,2-(ditétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-di(tétradécylthioacétylamino)propan-2-ol ;
- 1,3-diamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 30   - 1,3-dioléoylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétylthio)propane ; et
- 1-tétradécylthioacétylamino-2,3-di(tétradécylthioacétylthio)propane.

L'invention a ainsi pour objet l'utilisation d'au moins un composé tel que décrit ci-dessus pour la préparation de compositions pharmaceutiques destinées au traitement de diverses pathologies, notamment de pathologies  
5 impliquant une dérégulation du métabolisme des lipides et/ou des glucides, des pathologies liées à l'inflammation, et/ou des pathologies liées à la prolifération et/ou à la différenciation cellulaire.

Les pathologies liées aux dérèglements du métabolisme lipidique et/ou glucidique traitées selon l'invention sont en particulier choisies parmi le  
10 syndrome métabolique (syndrome X), le diabète, l'athérosclérose et l'obésité.

Les pathologies liées à l'inflammation traitées selon l'invention sont choisies plus particulièrement parmi l'athérosclérose, une allergie, l'asthme,  
15 l'eczéma, le psoriasis et les démangeaisons.

Les pathologies liées à la prolifération et/ou à la différenciation cellulaire traitées selon l'invention sont en particulier choisies parmi la  
20 carcinogenèse, le psoriasis et l'athérosclérose.

La présente invention a plus particulièrement pour objet l'utilisation de composés de formule (I) tels que définis ci-avant dans la préparation d'une composition pharmaceutique pour le traitement ou la prophylaxie des maladies  
25 cardiovasculaires, du syndrome X, de la resténose, du diabète de type I ou II, de préférence de type II, de l'obésité, de l'hypertension, en particulier l'hypertension artérielle, de cancers, en particulier le cancer de l'anus, du rectum, du colon, de l'intestin, du duodénum, de l'estomac, de la prostate, des testicules, de la vessie, du rein, du pancréas, du foie, du larynx, du sein, des poumons, la leucémie et les  
30 mélanomes, et des maladies dermatologiques. Elle a également trait à leur utilisation dans des compositions cosmétiques ou pour la préparation de compositions cosmétiques, pour prévenir ou traiter les effets du vieillissement

intrinsèque ou extrinsèque (notamment dû aux rayonnements solaires) cutané, qui se caractérise notamment par l'apparition de rides, de taches cutanées, etc. Il a en effet été trouvé de manière surprenante que les composés de formule (I) possèdent à la fois des propriétés d'activateurs PPAR, d'antioxydants et d'anti-inflammatoires.

La présente invention a également pour objet une composition pharmaceutique ou cosmétique comprenant, dans un support acceptable sur le plan pharmaceutique ou cosmétique, un composé de formule générale (I) tel que décrit ci-dessus, éventuellement en association avec un autre actif thérapeutique, destinée à traiter de manière préventive ou curative les pathologies et les désordres mentionnés ci-dessus.

L'invention a également pour objet une méthode de traitement des pathologies ou des désordres cités ci-avant, comprenant l'administration à un sujet, notamment animal ou en particulier humain, d'une dose efficace d'un composé de formule (I) ou d'une composition pharmaceutique tels que définis ci-avant. Par traitement, on entend aussi bien le traitement curatif que préventif.

Avantageusement, les composés de formule (I) utilisés sont tels que définis ci-dessus.

Les compositions pharmaceutiques ou cosmétiques selon l'invention comprennent avantageusement un ou plusieurs excipients ou véhicules, acceptables sur le plan pharmaceutique ou cosmétique. On peut citer par exemple des solutions salines, physiologiques, isotoniques, tamponnées, etc., compatibles avec un usage pharmaceutique ou cosmétique et connues de l'homme du métier. Les compositions peuvent contenir un ou plusieurs agents ou véhicules choisis parmi les dispersants, solubilisants, stabilisants, surfactants, conservateurs, etc. Des agents ou véhicules utilisables dans des formulations (liquides et/ou injectables et/ou solides) sont notamment la méthylcellulose, l'hydroxyméthylcellulose, la carboxyméthylcellulose, le polysorbate 80, le

mannitol, la gélatine, le lactose, les huiles végétales, l'acacia, etc. Les compositions peuvent être formulées sous forme de suspension injectable, de gels, huiles, comprimés, suppositoires, poudres, gélules, capsules, etc., éventuellement au moyen de formes galéniques ou de dispositifs assurant une libération prolongée et/ou retardée. Pour ce type de formulation, on utilise avantageusement un agent tel que la cellulose, des carbonates ou des amidons.

Les composés ou compositions selon l'invention peuvent être administrés de différentes manières et sous différentes formes. Ainsi, ils peuvent être par exemple administrés de manière systémique, par voie orale, parentérale, par inhalation ou par injection, comme par exemple par voie intraveineuse, intramusculaire, sous-cutanée, trans-dermique, intra-artérielle, etc. Pour les injections, les composés sont généralement conditionnés sous forme de suspensions liquides, qui peuvent être injectées au moyen de seringues ou de perfusions, par exemple. A cet égard, les composés sont généralement dissous dans des solutions salines, physiologiques, isotoniques, tamponnées, etc., compatibles avec un usage pharmaceutique et connues de l'homme du métier. Ainsi, les compositions peuvent contenir un ou plusieurs agents ou véhicules choisis parmi les dispersants, solubilisants, émulsifiants, stabilisants, surfactants, conservateurs, tampons, etc. Des agents ou véhicules utilisables dans des formulations liquides et/ou injectables sont notamment la méthylcellulose, l'hydroxyméthylcellulose, la carboxyméthylcellulose, le polysorbate 80, le mannitol, la gélatine, le lactose, les huiles végétales, l'acacia, les liposomes, etc.

Les composés peuvent ainsi être administrés sous forme de gels, huiles, comprimés, suppositoires, poudres, gélules, capsules, aérosols, etc., éventuellement au moyen de formes galéniques ou de dispositifs assurant une libération prolongée et/ou retardée. Pour ce type de formulation, on utilise avantageusement un agent tel que la cellulose, des carbonates ou des amidons.

30

Les composés peuvent être administrés oralement auquel cas les agents ou véhicules utilisés sont choisis préférentiellement parmi l'eau, la gélatine, les



gommes, le lactose, l'amidon, le stéarate de magnésium, le talc, une huile, le polyalkylène glycol, etc.

5 Pour une administration parentérale, les composés sont préférentiellement administrés sous la forme de solutions, suspensions ou émulsions avec notamment de l'eau, de l'huile ou des polyalkylène glycols auxquels il est possible d'ajouter, outre des agents conservateurs, stabilisants, émulsifiants, etc., des sels permettant d'ajuster la pression osmotique, des tampons, etc.

10 Pour un usage cosmétique, les composés de l'invention peuvent être administrés sous toute forme habituelle en cosmétique, notamment crème, comme par exemple des crèmes de soin, des crèmes solaires, des huiles, des gels, des lotions, etc..

15 Il est entendu que le débit et/ou la dose injectée peuvent être adaptés par l'homme du métier en fonction du patient, de la pathologie concernée, du mode d'administration, etc. Typiquement, les composés sont administrés à des doses pouvant varier entre 1  $\mu$ g et 2 g par administration, préférentiellement de 0,1 mg à 1 g par administration. Les administrations peuvent être quotidiennes ou  
20 répétées plusieurs fois par jour, le cas échéant. D'autre part, les compositions selon l'invention peuvent comprendre, en outre, d'autres agents ou principes actifs.

L'invention a également pour objet des procédés de préparation des  
25 composés tels que définis ci-avant. Les composés de l'invention peuvent être préparés à partir de produits du commerce, en mettant en œuvre une combinaison de réactions chimiques connues de l'homme du métier.

Selon un procédé de l'invention, les composés de formule (I) dans lesquels (i)  
30 G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, de soufre ou un groupe N-R4, (ii) R et, le cas échéant R4, représentent de façon identique, un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de

carbones et (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, sont obtenus à partir d'un composé de formule (I) dans laquelle (i) G2 ou G3 sont des atomes d'oxygène, de soufre ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, et d'un composé de formule A1-LG dans laquelle A1 représente le groupe R ou, le cas échéant, R4 et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi Cl, Br, mésyl, tosyl, etc., en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

10

Selon un premier mode, les composés de formule (I) dans lesquels (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, de soufre ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3, identiques, représentent un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, sont obtenus à partir d'un composé de formule (I) dans laquelle (i) G2 ou G3 sont des atomes d'oxygène, de soufre ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3 sont des atomes d'hydrogène et d'un composé de formule A°-CO-A dans laquelle A est un groupe réactif choisi par exemple parmi OH, Cl, O-CO-A° et O-R7, R7 étant un groupe alkyle, et A° est le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

20

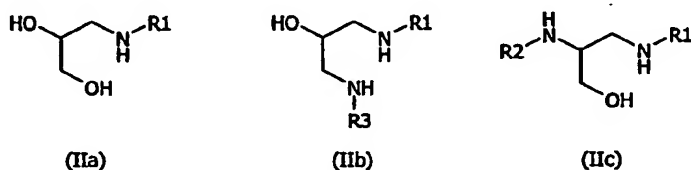
Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3 sont des atomes d'hydrogène ou représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 peuvent être obtenus selon différentes méthodes qui permettent la synthèse de composés dans lesquels les groupes portés par un même hétéroatome (azote ou oxygène) ont la même signification.

25

Selon un premier mode, on fait réagir une molécule de 1-aminoglycérol, de 1,3-diaminoglycérol ou de 1,2-diaminoglycérol (obtenu en adaptant le protocole décrit par (Morris, Atassi et al. 1997) avec un composé de formule A°-CO-A1 dans laquelle A1 est un groupe réactif choisi par exemple parmi OH, Cl et OR7,

30

R7 étant un groupe alkyle, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier. Cette réaction permet l'obtention respective de formes particulières de composés de formule (I), nommées composés (IIa-c), et peut être mise en œuvre en adaptant des protocoles décrits par (Urakami and Kakeda 1953); (Shealy, Frye et al. 1984); (Marx, Piantadosi et al. 1988); (Rahman, Ziering et al. 1988) et (Nazih, Cordier et al. 1999). Dans les composés (IIb-c), les groupements portés par un même hétéroatome, respectivement, (R1 et R3) et (R1 et R2) ont la même signification.



Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être obtenus à partir d'un composé de formule (IIa-c) et d'un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier. Cette réaction permet la synthèse de composés dans lesquels les groupements portés par un même hétéroatome (azote ou oxygène), respectivement (R1 et R2), (R1 et R3), ou (R2 et R3) ont la même signification. Cette réaction est avantageusement réalisée selon le protocole décrit par exemple dans (Urakami and Kakeda 1953) et (Nazih, Cordier et al. 1999).

Selon un autre procédé particulier de l'invention (schéma 1), les composés de formule (I) dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents,

représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être obtenus selon les étapes suivantes :

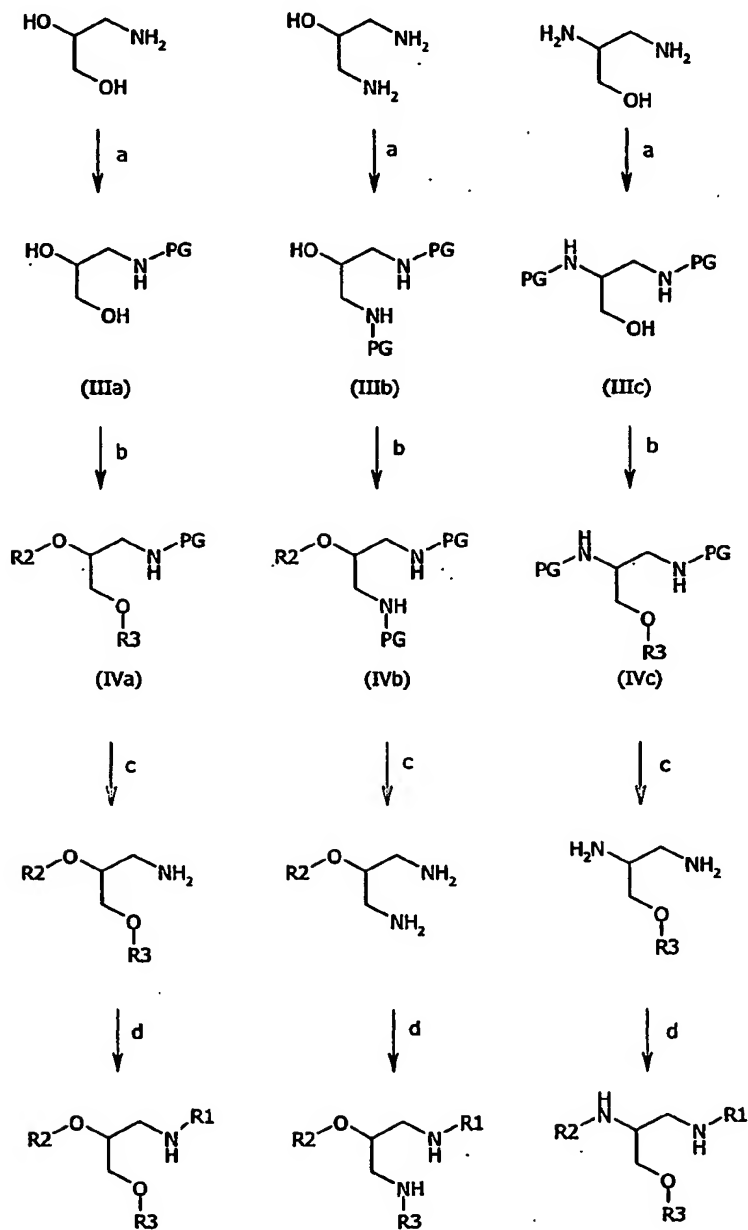
5 a) réaction du 1-aminoglycérol, du 1,3-diaminoglycérol ou du 1,2-diaminoglycérol avec un composé (PG)<sub>2</sub>O dans lequel PG est un groupement protecteur pour donner un composé de formule générale (IIIa-c). La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Nazih, Cordier et al. 2000) et (Kotsovolou, Chiou et al. 2001) dans lesquels (PG)<sub>2</sub>O représente le  
10 dicarbonate de di-tert-butyle ;

b) réaction du composé de formule (IIIa-c) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour donner un composé de formule  
15 générale (IVa-c), dans laquelle R2 et R3 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 et PG est un groupement protecteur ;

20 c) déprotection du composé (IVa-c), selon des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 représente un atome d'oxygène ou un groupe NH, (ii) R et R1 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R2 et R3 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;

25 d) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 représentent un atome d'oxygène ou un groupe NH, (ii) R et R1 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R2 et R3 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans  
30 laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence

éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.



a. protection ; b. acylation ; c. déprotection ; d. amidification

schéma 1

Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être obtenus de différentes façons.

Selon une première méthode, on fait réagir un composé de formule (I) selon l'invention, dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R et R2 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R1, R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

Selon ce mode de préparation, les composés de formule (I) dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R et R2 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R1 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être obtenus à partir d'un composé de formule (IIa) tel que défini ci-avant avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

Selon un autre procédé particulier de l'invention, les composés de formule (I) dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être obtenus à partir d'un composé de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R, R2 et R3 représentent un atome d'hydrogène et (iii) R1 est un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 (composé de formule (IIa)) selon les étapes suivantes (schéma 2) :

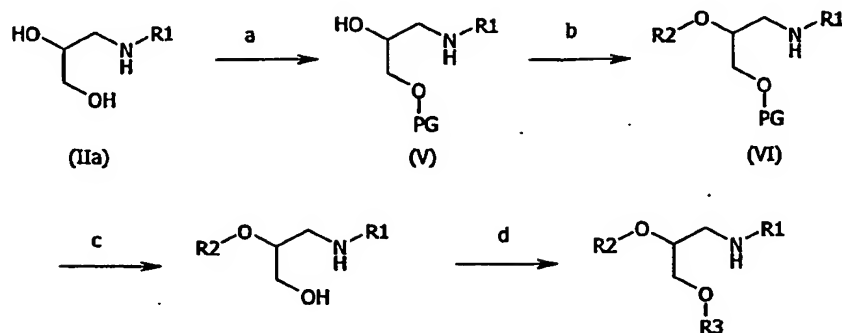
a) réaction du composé de formule (IIa) avec un composé PG-E dans lequel PG est un groupement protecteur et E est un groupe réactif choisi par exemple parmi OH ou un halogène, pour donner un composé de formule générale (V) dans laquelle R1 est un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6. La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Marx, Piantadosi et al. 1988; Gaffney and Reese 1997) dans lesquels PG-E peut représenter le chlorure de triphénylméthyle ou le 9-phénylxanthène-9-ol ou encore le 9-chloro-9-phénylxanthène ;

b) réaction du composé de formule (V) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (VI), dans laquelle R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 et PG est un groupement protecteur ;

c) déprotection du composé (VI), dans des conditions connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R et R3 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;

d) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes d'oxygène, (ii) R et R3 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence

éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.



a : protection ; b : estérification ; c : déprotection ; d : estérification

schéma 2

Les étapes ci-dessus peuvent être réalisées avantageusement selon les protocoles décrits par (Marx, Piantadosi et al. 1988).

- 10 Selon un autre procédé de l'invention, les composés de formule (I) dans lesquels (i) G2 ou G3 représentent un atome d'oxygène ou un groupe N-R4, (ii) au moins un des groupes G2 ou G3 représente un groupe N-R4, (iii) R et R4 représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et
- 15 (iv) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, sont obtenus par réaction d'un composé de formule (I) dans laquelle (i) l'un des groupes G2R2 ou G3R3 représente un groupe hydroxyle et l'autre groupe G2R2 ou G3R3 représente respectivement un groupe NR4R2 ou NR4R3 avec R2 ou R3 représentant un groupe CO-R5 ou un groupe
- 20 CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, (ii) R et R4 représentent indépendamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et (iii) R1 représente un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le



groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) l'un des groupes G2R2 ou G3R3 représente un groupe hydroxyle et l'autre groupe G2R2 ou G3R3 représente respectivement un groupe NR4R2 ou NR4R3 avec R2 ou R3 représentant un groupe CO-R5 ou un groupe  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , (ii) R et R4 représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et (iii) R1 représente un groupe CO-R5 ou un groupe  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  sont obtenus à partir d'un composé de formule (I) selon l'invention dans laquelle l'un des groupes G2R2 ou G3R3 représente un groupe hydroxyle et l'autre groupe G2R2 ou G3R3 représente respectivement un groupe NR4R2 ou NR4R3 avec R2 ou R3 représentant un groupe CO-R5 ou un groupe  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , (ii) R et R4 représentent indépendamment un groupe tel que défini ci-avant et (iii) R1 est un atome d'hydrogène avec un composé de formule  $A^{\circ}-CO-A2$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $A^{\circ}$  est le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

20

Dans un premier mode, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome d'oxygène, (ii) G3 représente un groupe N-R4, (iii) R et R4 représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés différents, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, (iv) R1 et R2 sont des atomes d'hydrogène et (v) R3 représente un groupe CO-R5 ou un groupe  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  sont obtenus de la façon suivante (schéma 3) :

a) réaction du 1-aminoglycérol avec un composé de formule R-CHO dans laquelle R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et CHO est la fonction aldéhyde en présence d'agents:

30

réducteurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule (VII) dans laquelle R est un groupe tel que défini plus avant. Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Antoniadou-Vyzas, Foscolos et al. 1986) ;

5

b) réaction d'un composé de formule (VII) avec un composé  $(PG)_2O$  dans lequel PG est un groupement protecteur pour donner un composé de formule générale (VIII). La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Nazih, Cordier et al. 2000) et (Kotsovolou, Chiou et al. 2001) dans lesquels  $(PG)_2O$  représente le dicarbonate de di-tert-butyle ;

10

c) réaction d'un composé de formule (VIII) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (IX) en adaptant la procédure décrite par (Kitchin, Bethell et al. 1994) ;

15

d) réaction d'un composé de formule (IX) avec un composé de formule  $R_4-NH_2$  dans laquelle  $R_4$  représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et  $NH_2$  représente la fonction amine, selon la méthode décrite par (Ramalingan, Raju et al. 1995), pour obtenir un composé de formule (X) dans laquelle R et  $R_4$ , éventuellement différents, sont tels que définis ci-avant ;

20

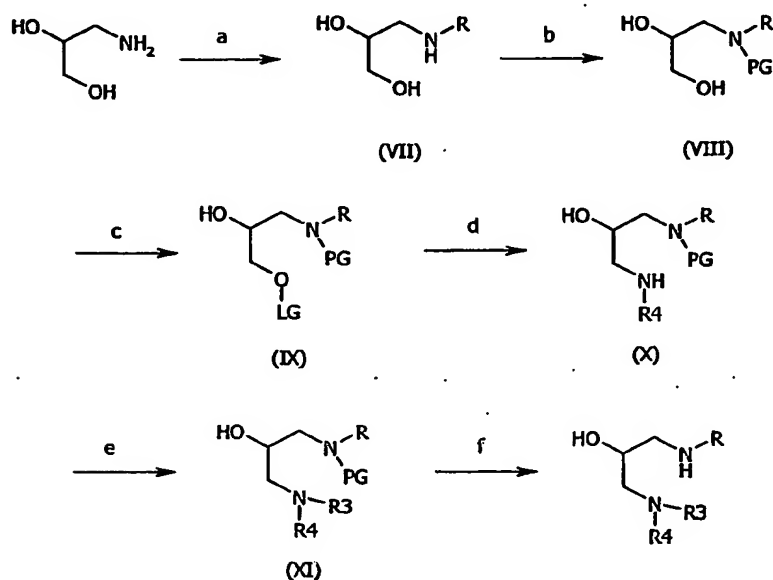
25

e) réaction d'un composé de formule (X) avec un composé de formule  $A^{\circ}-CO-A_2$  dans laquelle  $A_2$  est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $A^{\circ}$  est le groupe  $R_5$  ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R_6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule (XI) dans laquelle R et  $R_4$  représentent des groupes alkyle linéaires ou

30

ramifiés différents, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, R3 représente le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  et PG est un groupement protecteur ;

- 5 f) déprotection du composé (XI) selon des conditions connues de l'homme de métier.



a. amination réductrice ; b. protection ; c. activation ; d. substitution ;  
e. amidification ; f. déprotection

Schéma 3

10

Selon un second mode, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G3 est un atome d'oxygène, (ii) G2 représente un groupe N-R4, (iii) R et R4 représentent des groupes alkyle linéaires ou ramifiés différents, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, (iv) R1 et R3 sont des atomes d'hydrogène et (v) R2 représente un groupe CO-R5 ou un groupe  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  sont obtenus de la façon suivante (schéma 4) :

15

- a) réaction d'un composé de formule (VIII) avec un composé PG'-E dans lequel PG' est un groupement protecteur et E est un groupe réactif choisi

par exemple parmi OH ou un halogène, pour donner un composé de formule générale (XII) dans laquelle R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et PG un autre groupement protecteur tel que défini plus avant. La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Marx, Plantadosi et al. 1988) et (Gaffney and Reese 1997) dans lesquels PG'-E peut représenter le chlorure de triphénylméthyle ou le 9-phénylxanthène-9-ol ou encore le 9-chloro-9-phénylxanthène ;

10

b) réaction d'un composé de formule (XII) tel que défini ci-avant avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (XIII) dans laquelle R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et PG et PG' sont des groupements protecteurs, en adaptant la procédure décrite par (Kitchin, Bethell et al. 1994) ;

15

c) réaction d'un composé de formule (XIII) tel que défini ci-avant avec un composé de formule R4-NH<sub>2</sub> dans laquelle R4 représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et NH<sub>2</sub> représente la fonction amine, selon la méthode décrite par (Ramalingan, Raju et al. 1995), pour obtenir un composé de formule (XIV) dans laquelle R et R4 sont indépendamment tels que définis ci-avant ;

20

d) réaction d'un composé de formule (XIV) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule (XV) dans laquelle R et R4

25

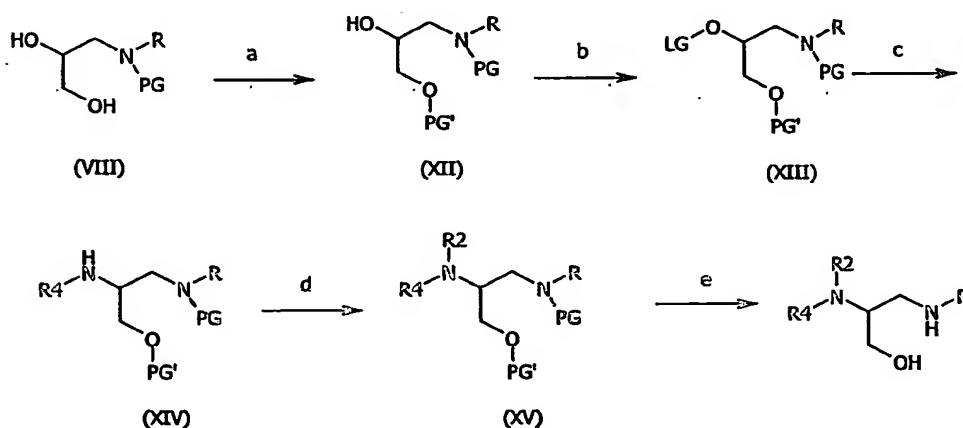
30

représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, R2 représente un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, PG et PG' sont des groupements protecteurs ;

5

e) déprotection d'un composé de formule (XV) dans des conditions classiques connues de l'homme du métier pour obtenir un composé de formule générale (I) selon l'invention dans laquelle (i) R et R4 représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, (ii) R1 et R3 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R2

10



a. protection ; b. activation ; c. substitution ; d. amidification ; e. déprotection

15

Schéma 4

Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes de soufre ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3 sont des atomes d'hydrogène ou représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 peuvent être obtenus selon différents procédés.

20

Selon un premier mode, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes de soufre ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3 sont des atomes d'hydrogène ou  
5 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, R1, R2 et/ou R3 ayant la même signification s'ils sont portés par un même hétéroatome (soufre ou azote), peuvent être obtenus de la façon suivante (schéma 5A) :

- 10 a) réaction d'un composé de formule (IIa-c) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (XVIa-c) ;
- 15 b) réaction d'un composé de formule (XVIa-c) avec un composé de formule Ac-S<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XVIIa-c). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit  
20 par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;
- c) déprotection d'un composé de formule (XVIIa-c), dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, et par exemple en milieu basique, pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle (i)  
25 G2 et G3 représentent un atome de soufre ou un groupe NH et (ii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène ou un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;
- 30 d) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 représentent un atome de soufre ou un groupe NH et (ii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène ou un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, avec un composé de formule A°-CO-A2

dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

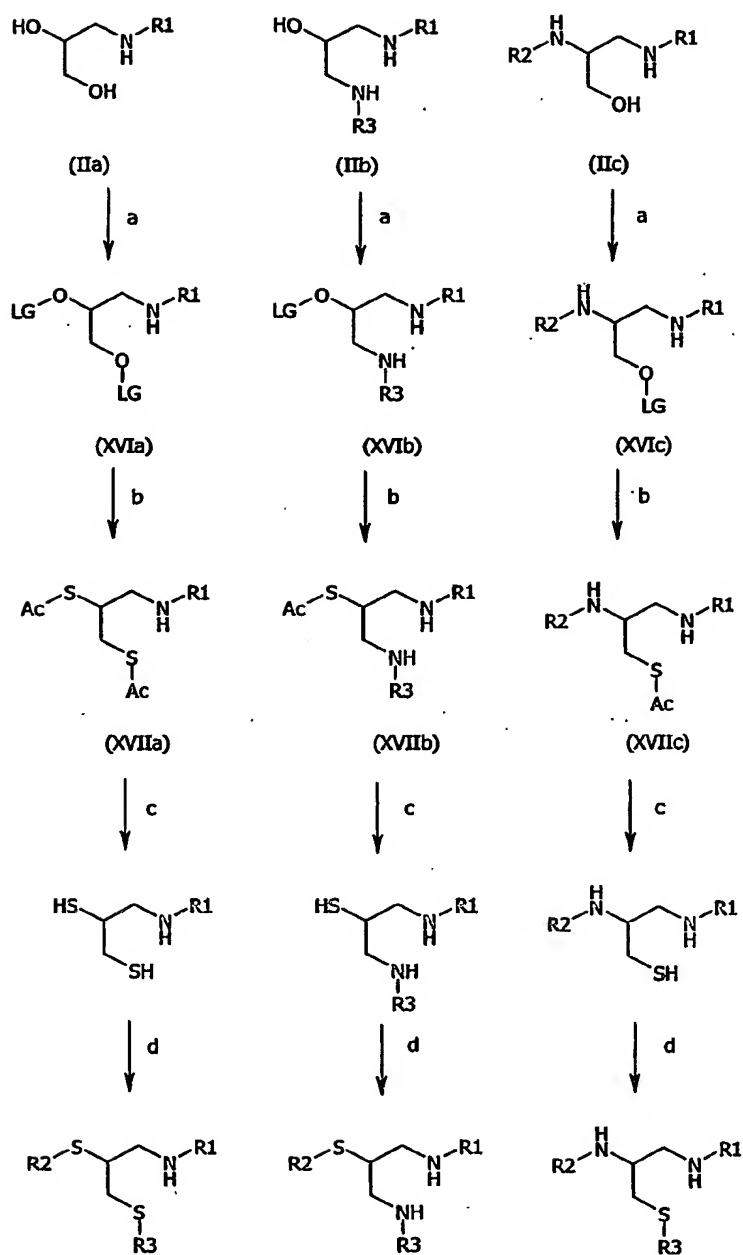


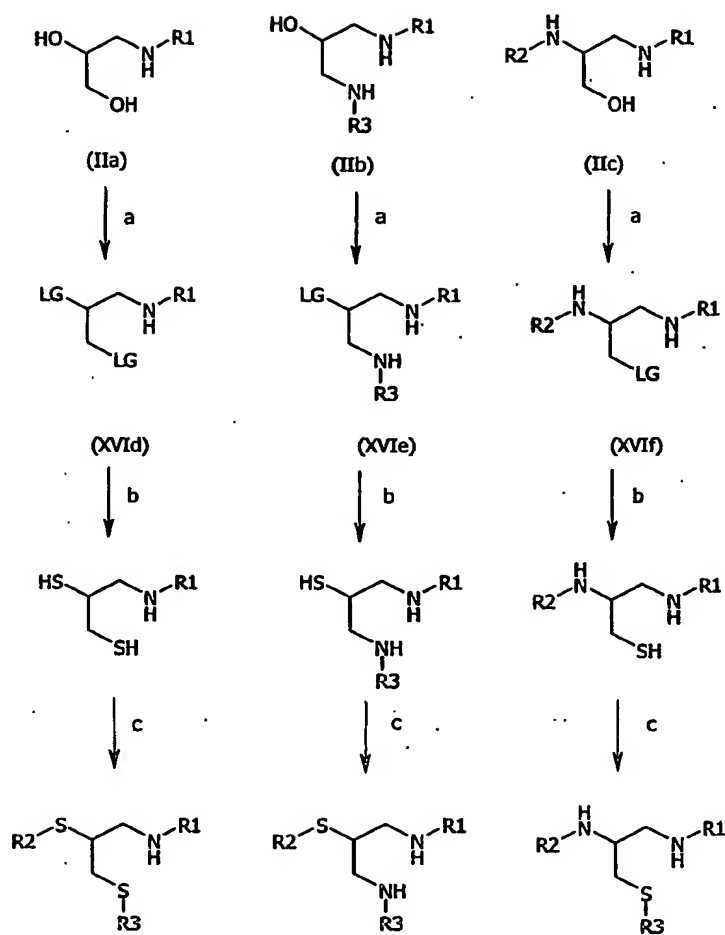
schéma 5A

Selon un mode de synthèse similaire, les composés de formule (I) selon  
 5 l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes de soufre ou un groupe  
 NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3 sont des atomes



d'hydrogène ou représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, R1, R2 et/ou R3 ayant la même signification s'ils sont portés par un même hétéroatome (soufre ou azote), peuvent être obtenus de la façon suivante (schéma 5B) :

- 5 a) réaction d'un composé de formule (IIa-c) avec un composé de formule (LG)<sub>2</sub> dans laquelle LG un groupe réactif choisi par exemple parmi iode, brome, etc., en présence d'éventuels activateurs connus de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (XVIId-f) ;
- 10 b) réaction d'un composé de formule (XVIId-f) avec un composé de formule HS<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le sodium pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 représentent un atome de soufre ou un groupe NH et (ii) R1, R2 et R3, identiques ou  
15 différents, représentent un atome d'hydrogène ou un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;
- c) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 et G3 représentent un atome de soufre ou un groupe NH et (ii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène ou un groupe  
20 CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme  
25 de métier.



a. activation ; b. substitution ; c. acylation

schéma 5B

5 Ce schéma réactionnel permet la synthèse de composés de formule générale (I) dans laquelle les groupements portés par un même hétéroatome (azote ou soufre) respectivement (R2 et R3), (R1 et R3) et (R1 et R2) ont la même signification.

10 Les étapes ci-dessus peuvent être réalisées avantageusement selon les protocoles décrits par (Adams, Doyle et al. 1960) et (Gronowitz, Herslöff et al. 1978).

Selon un autre procédé de l'invention, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes de soufre ou un groupe NH, (ii) R est un atome d'hydrogène et (iii) R1, R2 et R3 sont des atomes d'hydrogène ou représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 peuvent être préparés à partir des composés de formule (IIla-c) par un procédé comprenant (schéma 6) :

a) la réaction d'un composé de formule (IIla-c) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (XVIIIa-c) dans laquelle PG représente un groupement protecteur ;

b) la réaction d'un composé de formule (XVIIIa-c) avec un composé de formule Ac-S<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XIXa-c). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit par (Gronowitz, Herslöff et al. 1978) ;

c) la déprotection de l'atome de soufre d'un composé (XIXa-c) dans des conditions connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (XXa-c) ;

d) la réaction d'un composé de formule générale (XXa-c) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (XXIa-c) dans laquelle R2 et R3 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;

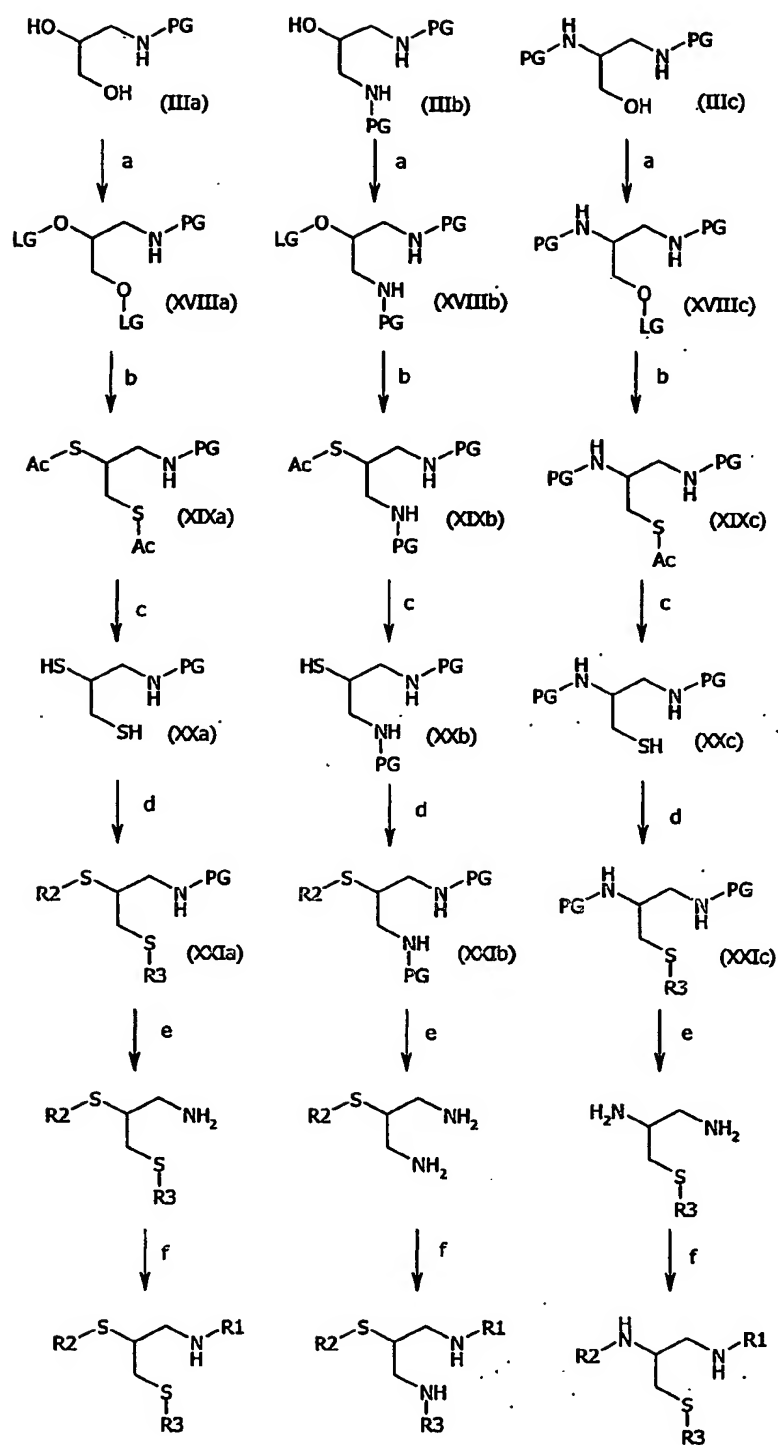
5 e) la déprotection d'un composé de formule (XXIa-c) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour obtenir un composé de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes de soufre ou un groupe NH, (ii) R et R1 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R2 et R3 représentent un atome d'hydrogène, un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6.

10 f) la réaction d'un composé de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 et G3 sont des atomes de soufre ou un groupe NH, (ii) R et R1 sont des atomes d'hydrogène et (iii) R2 et R3 représentent un atome d'hydrogène, un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs  
15 connus de l'homme de métier.

Ce schéma réactionnel permet la synthèse de composés de formule générale (I) dans laquelle les groupements portés par un même hétéroatome (azote ou soufre) respectivement (R2 et R3), (R1 et R3) et (R1 et R2) ont la même  
20 signification.

Les étapes ci-dessus peuvent être réalisées avantageusement selon les protocoles décrits par (Adams, Doyle et al. 1960); (Gronowitz, Herslöf et al. 1978); (Bhatia and Hajdu 1987) et (Murata, Ikoma et al. 1991).

25



a. activation ; b. substitution ; c. déprotection ; d. acylation ; e. déprotection ; f. amidification

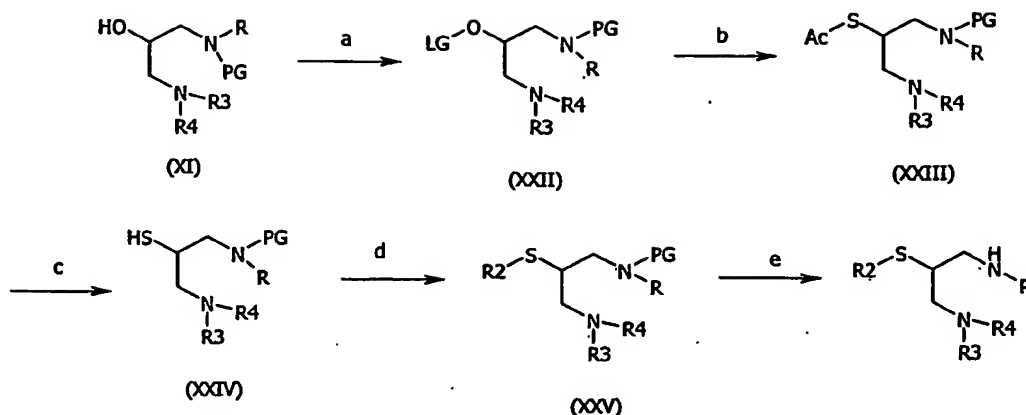
schéma 6

Les composés de formule générale (I) dans lesquels (i) G2 et G3 représentent des atomes de soufre ou un groupe N-R4, (ii) R et R4 représentent indépendamment un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, (iii) R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, sont obtenus par réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) les groupes G2 ou G3 représentent un atome de soufre ou un groupe N-R4, (ii) R et R4 représentent indépendamment des groupes tels que définis ci-avant, (iii) R1 est un atome d'hydrogène et (iv) R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

Les composés de formule générale (I) dans laquelle (i) les groupes G2 et G3 représentent un atome de soufre ou un groupe N-R4, (ii) R et R4 représentent indépendamment des groupes tels que définis ci-avant, (iii) R1 est un atome d'hydrogène et (iv) R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être obtenus selon les méthodes suivantes :

Dans un premier mode, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) le groupe G2 est un atome de soufre, (ii) G3 représente un groupe N-R4, (iii) R et R4 représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés différents, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, (iv) R1 est un atome d'hydrogène et (v) R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 sont obtenus de la façon suivante (schéma 7) :

- 5 a) réaction d'un composé de formule (XI) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (XXII) dans laquelle PG représente un groupement protecteur ;
- 10 b) réaction d'un composé de formule (XXII) avec un composé de formule Ac-S<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XXIII). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;
- 15 c) déprotection de l'atome de soufre d'un composé de formule (XXIII) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (XXIV) ;
- 20 d) réaction d'un composé de formule générale (XXIV) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (XXV) dans laquelle R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;
- 25 e) déprotection du composé de formule (XXV) dans des conditions connues de l'homme de métier.



a. activation ; b. substitution ; c. déprotection ; d. acylation ; e. déprotection

schéma 7

Selon une autre méthode, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 représente un groupe N-R4, (ii) G3 est un atome de soufre, (iii) R et R4 représentent indépendamment des groupes alkyle linéaires ou ramifiés différents, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbones, (iv) R1 est un atome d'hydrogène et (v) R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 sont obtenus de la façon suivante (schéma 8) :

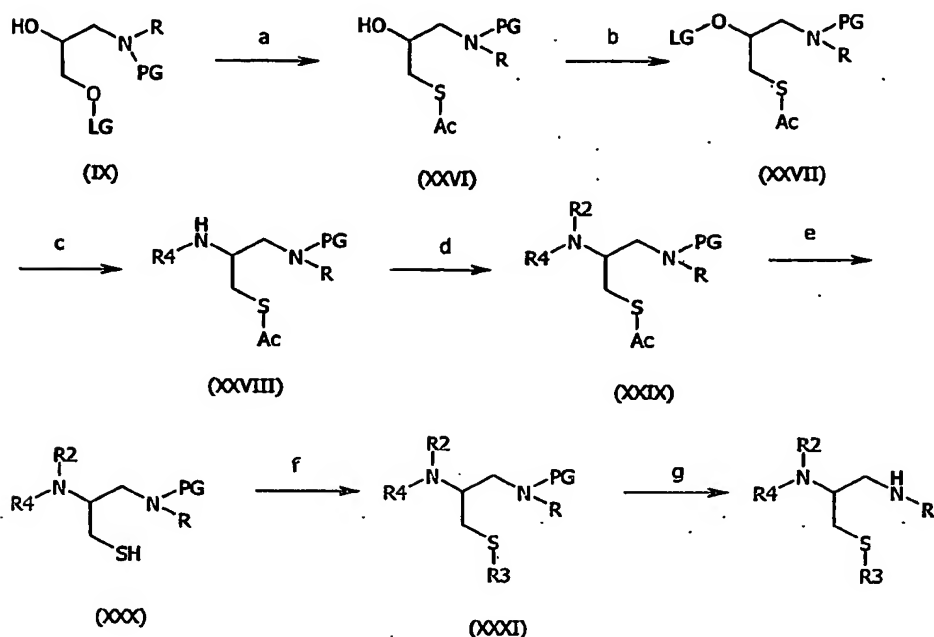
- a) réaction du composé de formule (IX) avec un composé de formule Ac-S<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XXVI). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;
- b) réaction d'un composé de formule (XXVI) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de



formule générale (XXVII) dans laquelle PG représente un groupement protecteur ;

- 5 c) réaction du composé (XXVII) avec un composé de formule  $R_4-NH_2$  dans laquelle  $R_4$  représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbones et  $NH_2$  représente la fonction amine, selon la méthode décrite par (Ramalingan, Raju et al. 1995), pour obtenir un composé de formule (XXVIII) dans laquelle R et  $R_4$ , représentent indépendamment des
- 10 groupes alkyle linéaires ou ramifiés différents, saturés ou non, éventuellement substitués, comportant de 1 à 5 atomes de carbone ;
- d) réaction d'un composé de formule générale (XXVIII) avec un composé de formule  $A^\circ-CO-A_2$  dans laquelle  $A_2$  est un groupe réactif choisi par
- 15 exemple entre OH et Cl, et  $A^\circ$  est le groupe  $R_5$  ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R_6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (XXIX) ;
- 20 e) déprotection de l'atome de soufre d'un composé de formule (XXIX) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (XXX) ;
- f) réaction d'un composé de formule générale (XXX) avec un composé de
- 25 formule  $A^\circ-CO-A_2$  dans laquelle  $A_2$  est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $A^\circ$  est le groupe  $R_5$  ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R_6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (XXXI) dans laquelle  $R_2$  et  $R_3$ , identiques ou différents,
- 30 représentent un groupe  $CO-R_5$  ou  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R_6$  ;

g) déprotection d'un composé de formule (XXXI) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier.



a. substitution ; b. activation ; c. substitution ; d. amidification ; e. déprotection ; f. acylation ; g. déprotection

schéma 8

Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome de soufre, (ii) G3 est un atome d'oxygène, (iii) R est un atome d'hydrogène, (iv) R1 et R2 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 et (v) R3 est un atome d'hydrogène ou représente un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être préparés à partir des composés de formule (V) par le procédé suivant (schéma 9A):

a) réaction du composé (V) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (XXXII) dans laquelle PG représente un groupement protecteur ;

b) réaction d'un composé de formule (XXXII) avec un composé de formule  $\text{Ac-S}^-\text{B}^+$  dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XXXIII). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;

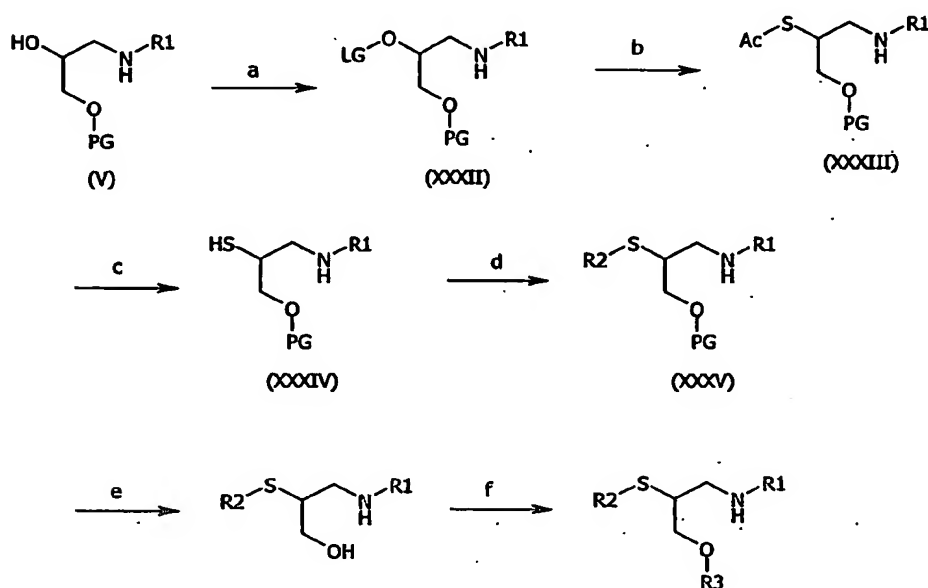
c) déprotection de l'atome de soufre d'un composé (XXXIII), dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (XXXIV) ;

d) réaction d'un composé de formule générale (XXXIV) avec un composé de formule  $\text{A}^\circ\text{-CO-A2}$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $\text{A}^\circ$  est le groupe R5 ou le groupe  $(\text{CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (XXXV) dans laquelle R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou  $\text{CO-(CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$  ;

e) déprotection d'un composé (XXXV) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome de soufre, G3 est un atome d'oxygène, R et R3 sont des atomes d'hydrogène et R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou  $\text{CO-(CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$  ;

f) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 est un atome de soufre, (ii) G3 est un atome d'oxygène, (iii) R et R3 sont des atomes d'hydrogène et (iv) R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou  $\text{CO-(CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$  avec un composé de formule  $\text{A}^\circ\text{-CO-A2}$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par

exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.



5

a. activation ; b. substitution ; c. déprotection ; d. acylation ; e. déprotection ; f. acylation.

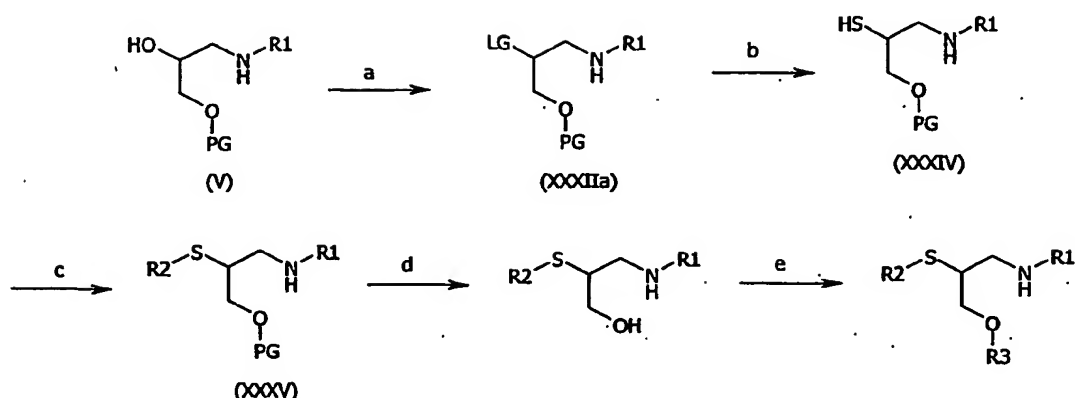
schéma 9A

Selon une méthode de synthèse similaire, les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome de soufre, (ii) G3 est un atome d'oxygène, (iii) R est un atome d'hydrogène, (iv) R1 et R2 représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 et (v) R3 est un atome d'hydrogène ou représente un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être préparés à partir des composés de formule (V) par le procédé suivant (schéma 9B):

15

a) réaction du composé (V) avec un composé de formule (LG)<sub>2</sub> dans laquelle LG un groupe réactif choisi par exemple parmi iode, brome, etc., pour donner un composé de formule générale (XXXIIa) dans laquelle PG représente un groupement protecteur ;

- b) réaction d'un composé de formule (XXXIIa) avec un composé de formule  $HS^-B^+$  dans laquelle B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le sodium pour donner un composé de formule générale (XXXIV) ;
- 5
- c) réaction d'un composé de formule générale (XXXIV) avec un composé de formule  $A^\circ-CO-A2$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $A^\circ$  est le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule
- 10
- générale (XXXV) dans laquelle R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  ;
- d) déprotection d'un composé (XXXV) dans des conditions classiques
- 15
- connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome de soufre, G3 est un atome d'oxygène, R et R3 sont des atomes d'hydrogène et R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  ;
- e) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle (i) G2 est un
- 20
- atome de soufre, (ii) G3 est un atome d'oxygène, (iii) R et R3 sont des atomes d'hydrogène et (iv) R1 et R2, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou  $CO-(CH_2)_{2n+1}-X-R6$  avec un composé de formule  $A^\circ-CO-A2$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par
- 25
- exemple entre OH et Cl, et  $A^\circ$  est le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}-X-R6$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.



a. activation ; b. substitution ; c. acylation ; d. déprotection ; e. acylation

schéma 9B

- 5 Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome de soufre, (ii) G3 est un atome d'oxygène, (iii) R est un atome d'hydrogène, (iv) R1 et R3 représentent un atome d'hydrogène ou un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, identiques ou différents, et (v) R2 représente un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être préparés à partir des
- 10 composés de formule (IIIa) par le procédé suivant (schéma 10):

- a) réaction d'un composé de formule (IIIa) avec un composé PG'-E dans lequel PG' est un groupement protecteur et E est un groupe réactif choisi par exemple parmi OH ou un halogène, pour donner un composé de
- 15 formule générale (XXXVI) dans laquelle PG est un autre groupe protecteur tel que défini plus avant. La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Marx, Piantadosi et al. 1988) et (Gaffney and Reese 1997) dans lesquels PG-E peut représenter le chlorure de triphénylméthyle ou le 9-phénylxanthène-9-ol ou encore le 9-chloro-9-phénylxanthène ;
- 20

- b) réaction du composé (XXXVI) avec un composé de formule LG-E dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule

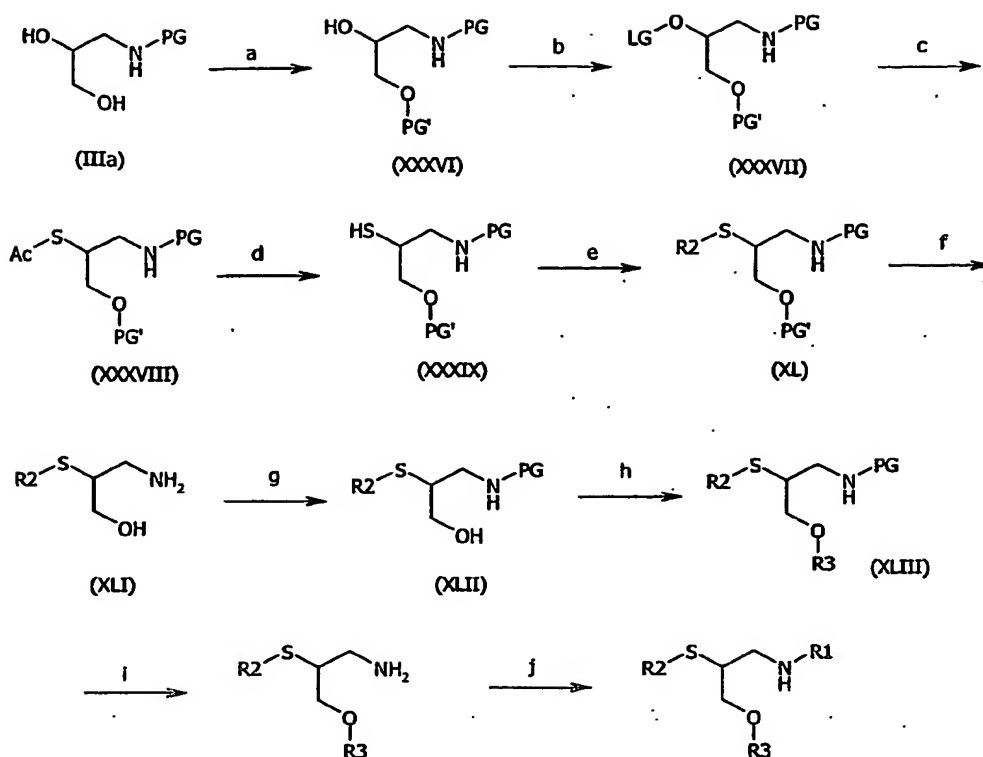
générale (XXXVII) dans laquelle PG et PG' représentent des groupements protecteurs judicieusement choisis tels que définis plus avant ;

- 5 c) réaction d'un composé de formule (XXXVII) avec un composé de formule  $\text{Ac-S}^-\text{B}^+$  dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XXXVIII). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit
- 10 par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;
- d) déprotection de l'atome de soufre d'un composé (XXXVIII), dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (XXXIX) ;
- 15 e) réaction d'un composé de formule générale (XXXIX) avec un composé de formule  $\text{A}^\circ\text{-CO-A2}$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $\text{A}^\circ$  est le groupe R5 ou le groupe  $(\text{CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule
- 20 générale (XL) dans laquelle R2 représente un groupe  $\text{CO-R5}$  ou  $\text{CO-(CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$  ;
- f) déprotection d'un composé (XL) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome de soufre, G3 est un atome d'oxygène, R, R1 et R3 sont des atomes d'hydrogène et R2 représente un groupe  $\text{CO-R5}$  ou  $\text{CO-(CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$  (composé XLI) ;
- 25 g) réaction d'un composé de formule (XLI) avec un composé  $(\text{PG})_2\text{O}$  dans lequel PG est un groupement protecteur pour donner un composé de formule générale (XLII). La réaction peut avantageusement être mise en
- 30

œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Nazih, Cordier et al. 2000) et (Kotsovolou, Chlou et al. 2001) dans lesquels (PG)<sub>2</sub>O représente le dicarbonate de di-tert-butyle ;

- 5 h) réaction d'un composé de formule générale (XLII) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule
- 10 (XLIII) ;
- i) déprotection d'un composé (XLIII) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome de soufre, G3 est un atome
- 15 d'oxygène, R et R1 sont des atomes d'hydrogène et R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;
- j) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome de soufre, G3 est un atome d'oxygène, R et R1 sont des atomes
- 20 d'hydrogène et R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme
- 25 de métier.





a. protection ; b. activation ; c. substitution ; d. déprotection ; e. acylation ; f. déprotection ; g : protection ; h : acylation ; i : déprotection ; j : amidification

schéma 10

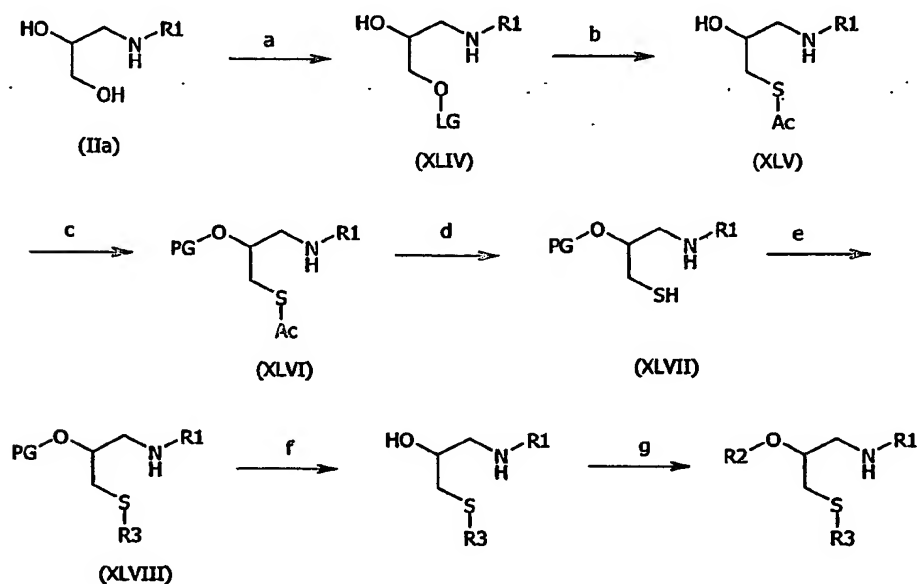
- 5 Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome d'oxygène, (ii) G3 est un atome de soufre, (iii) R est un atome d'hydrogène, (iv) R1 et R3 sont des atomes d'hydrogène ou représentent un groupe  $\text{CO-R}_5$  ou  $\text{CO-(CH}_2\text{)}_{2n+1}\text{-X-R}_6$  et (v) R2 représente un atome d'hydrogène ou un groupe  $\text{CO-R}_5$  ou  $\text{CO-(CH}_2\text{)}_{2n+1}\text{-X-R}_6$ , peuvent être préparés à partir des
- 10 composés de formule (IIa) selon le procédé suivant (schéma 11) :

- a) réaction d'un composé de formule (IIa) tel que défini ci-avant, avec un composé de formule  $\text{LG-E}$  (en quantité stoechiométrique) dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyl, etc., pour donner un composé de formule générale (XLIV) ;
- 15

- b) réaction d'un composé de formule (XLIV) avec un composé de formule  $\text{Ac-S}^+\text{B}^-$  dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (XLV). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;
- c) réaction d'un composé de formule (XLV) avec un composé PG-E dans lequel PG est un groupement protecteur et E est un groupe réactif choisi par exemple parmi OH ou un halogène, pour donner un composé de formule générale (XLVI). La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Marx, Piantadosi et al. 1988) et (Gaffney and Reese 1997), dans lesquels PG-E peut représenter le chlorure de triphénylméthyle ou le 9-phénylxanthène-9-ol ou encore le 9-chloro-9-phénylxanthène ;
- d) déprotection de l'atome de soufre d'un composé (XLVI), dans des conditions connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (XLVII) ;
- e) réaction d'un composé de formule générale (XLVII) avec un composé de formule  $\text{A}^\circ\text{-CO-A2}$  dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $\text{A}^\circ$  est le groupe R5 ou le groupe  $(\text{CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$ , en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (XLVIII) dans laquelle R1 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe  $\text{CO-R5}$  ou  $\text{CO-(CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$  ;
- f) déprotection d'un composé de formule (XLVIII), dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome d'oxygène, G3 est un

atome de soufre, R et R2 sont des atomes d'hydrogène et R1 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;

- 5 g) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome d'oxygène, G3 est un atome de soufre, R et R2 sont des atomes d'hydrogène et R1 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.



a. activation ; b. substitution ; c. protection ; d. déprotection sélective ; e. acylation ; f. déprotection ; g. acylation

schéma 11

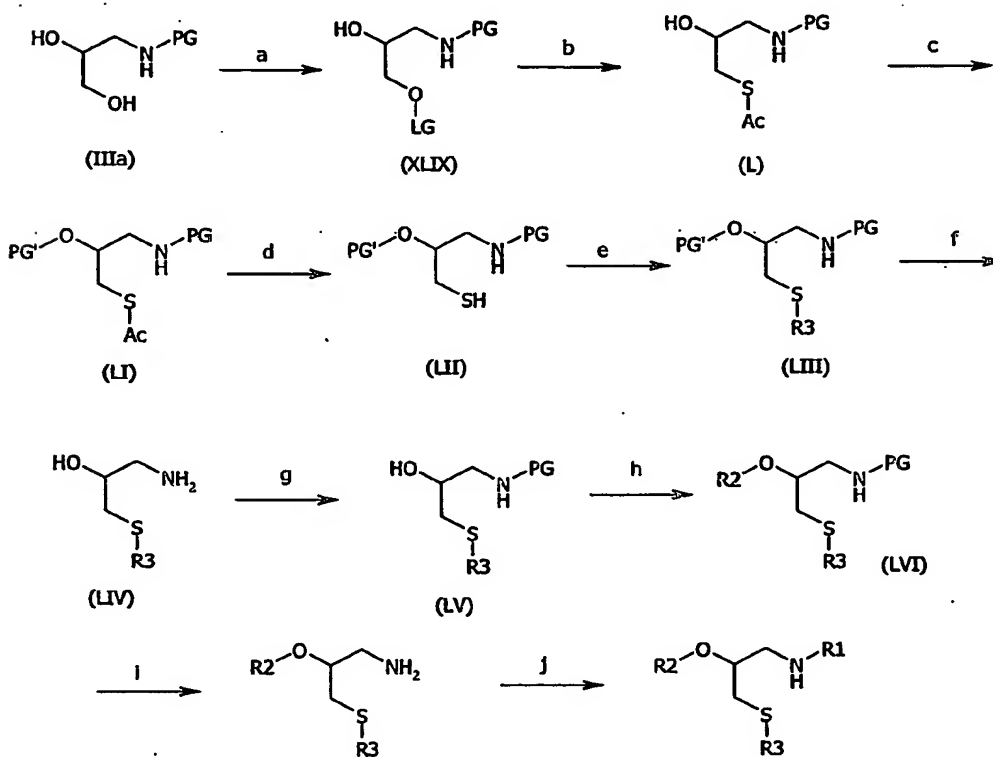
Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome d'oxygène, (ii) G3 est un atome de soufre, (iii) R est un atome d'hydrogène, (iv) R1 et R3 sont des atomes d'hydrogène ou représentent un groupe CO-R5 ou

CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, identiques ou différents, et (v) R3 représente un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être préparés à partir des composés de formule (IIIa) selon le procédé suivant (schéma 12) :

- 5        a) réaction d'un composé de formule (IIIa) tel que défini ci-avant, avec un composé de formule LG-E (en quantité stoechiométrique) dans laquelle E représente un halogène et LG un groupe réactif choisi par exemple parmi mésyle, tosyle, etc., pour donner un composé de formule générale (XLIX) ;
- 10        b) réaction d'un composé de formule (XLIX) avec un composé de formule Ac-S<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium
- 15        pour donner le composé de formule générale (L). Cette réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant le protocole décrit par (Gronowitz, Herslöf et al. 1978) ;
- 20        c) réaction d'un composé de formule (L) avec un composé PG'-E dans lequel PG' est un groupement protecteur et E est un groupe réactif choisi par exemple parmi OH ou un halogène, pour donner un composé de formule générale (LI). La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Marx, Piantadosi et al. 1988) et (Gaffney and Reese 1997) dans lesquels PG'-E peut représenter
- 25        le chlorure de triphénylméthyle ou le 9-phénylxanthène-9-ol ou encore le 9-chloro-9-phénylxanthène ;
- 30        d) déprotection de l'atome de soufre d'un composé (LI), dans des conditions connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (LII) ;

- e) réaction d'un composé de formule générale (LII) avec un composé de formule  $A^{\circ}$ -CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $A^{\circ}$  est le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}$ -X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule générale (LIII) dans laquelle R3 représente un groupe CO-R5 ou CO- $(CH_2)_{2n+1}$ -X-R6 ;
- f) déprotection d'un composé de formule (LIII), dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome d'oxygène, G3 est un atome de soufre, R et R2 sont des atomes d'hydrogène et R3 représente un groupe CO-R5 ou CO- $(CH_2)_{2n+1}$ -X-R6 (composé LIV) ;
- g) réaction d'un composé de formule (LIV) avec un composé  $(PG)_2O$  dans lequel PG est un groupement protecteur pour donner un composé de formule générale (LV). La réaction peut avantageusement être mise en œuvre en adaptant les protocoles décrits par (Nazih, Cordier et al. 2000) et (Kotsovolou, Chiou et al. 2001) dans lesquels  $(PG)_2O$  représente le dicarbonate de di-tert-butyle ;
- h) réaction d'un composé de formule générale (LV) avec un composé de formule  $A^{\circ}$ -CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et  $A^{\circ}$  est le groupe R5 ou le groupe  $(CH_2)_{2n+1}$ -X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule (LVI) ;
- i) déprotection d'un composé (LVI) dans des conditions classiques connues de l'homme de métier pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G3 est un atome de soufre, G2 est un atome d'oxygène, R et R1 sont des atomes d'hydrogène et R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO- $(CH_2)_{2n+1}$ -X-R6 ;

- j) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle G3 est un atome de soufre, G2 est un atome d'oxygène, R et R1 sont des atomes d'hydrogène et R2 et R3, identiques ou différents, représentent un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.



a. activation ; b. substitution ; c. protection ; d. déprotection ; e. acylation ; f. déprotection ; g : protection ; h : acylation ; i : déprotection ; j : amidification

schéma 12

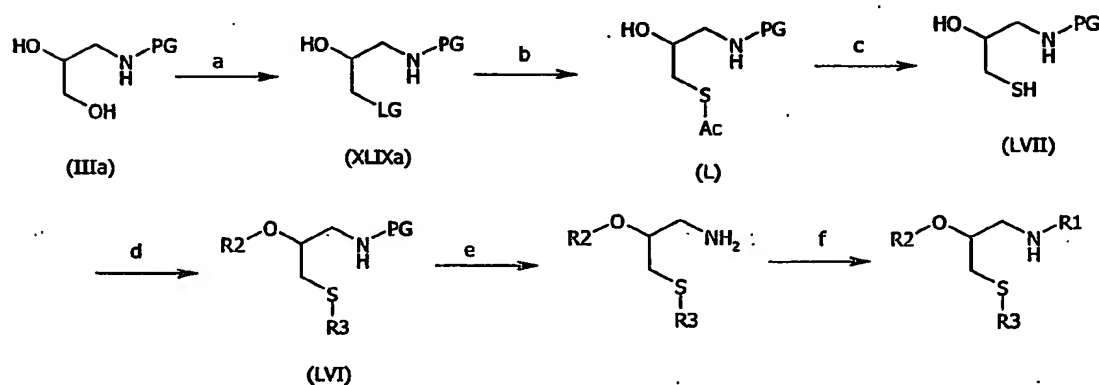
- Les composés de formule (I) selon l'invention dans laquelle (i) G2 est un atome d'oxygène, (ii) G3 est un atome de soufre, (iii) R est un atome d'hydrogène, (iv) R2 et R3, identiques, sont des atomes d'hydrogène ou représentent un groupe

CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 et (v) R1 représente un groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, peuvent être préparés à partir des composés de formule (IIIa) selon le procédé suivant (schéma 13) :

- 5        a) réaction d'un composé de formule (IIIa) tel que défini ci-avant, avec un composé de formule (LG)<sub>2</sub> (en quantité stoechiométrique) dans laquelle LG un groupe réactif choisi par exemple parmi iode, brome, etc., pour donner un composé de formule générale (XLIXa) ;
- 10       b) réaction d'un composé de formule (XLIXa) avec un composé de formule Ac-S<sup>-</sup>B<sup>+</sup> dans laquelle Ac représente un groupe acyle court, préférentiellement le groupe acétyle, et B est un contre-ion choisi par exemple parmi le sodium ou le potassium, préférentiellement le potassium pour donner le composé de formule générale (L) ;
- 15       c) déprotection de l'atome de soufre d'un composé (L), dans des conditions connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (LVII) ;
- 20       d) réaction d'un composé de formule générale (LVII) avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier pour obtenir un composé de formule
- 25       générale (LVI) dans laquelle R2 et R3 représentent un même groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;
- 30       e) déprotection d'un composé de formule (LVI), dans des conditions classiques connues de l'homme de métier, pour donner un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome d'oxygène, G3 est un atome de soufre, R et R2 sont des atomes d'hydrogène et R2 et R3 représentent un même groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 ;

f) réaction d'un composé de formule générale (I) dans laquelle G2 est un atome d'oxygène, G3 est un atome de soufre, R et R2 sont des atomes d'hydrogène et R2 et R3 représentent un même groupe CO-R5 ou CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 avec un composé de formule A°-CO-A2 dans laquelle A2 est un groupe réactif choisi par exemple entre OH et Cl, et A° est le groupe R5 ou le groupe (CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, en présence éventuellement d'agents de couplage ou d'activateurs connus de l'homme de métier.

10



a. activation ; b. substitution ; c. déprotection ; d. acylation ; e. déprotection ; f : amidification

schéma 13

15

La faisabilité, la réalisation et d'autres avantages de l'invention sont illustrés plus en détails dans les exemples qui suivent, qui doivent être considérés comme illustratifs et non limitatifs.

20



**LEGENDE DES FIGURES :**

**Figure 1 :** Structure de composés particuliers selon l'invention dont la préparation est décrite aux exemples 2, 4, 5, 6, 8, 10 à 14, 16, 18, 19, 21 et 23, notés sur la figure respectivement 1A.2, 1A.4, 1A.5, 1A.6, 1A.8, 1A.10, 1A.11, 1A.12, 1A.13, 1A.14, 1A.16, 1A.18, 1A.19, 1A.21 et 1A.23.

**Figure 2 :** Evaluation des propriétés d'agonistes PPAR  $\alpha$  de composés selon l'invention avec le système de transactivation Gal4/PPAR  $\alpha$ .

**Figure 3 :** Evaluation des effets d'un composé selon l'invention (exemple 11) sur le métabolisme du cholestérol et des triglycérides plasmatiques chez le rat Zucker.

- **Figure 3A :** dosage du cholestérol total plasmatique à J0, J7 et J14 chez les animaux contrôles et les animaux traités avec le composé Ex 11.
- **Figure 3B :** dosage des triglycérides plasmatiques à J0, J7 et J14 chez les animaux contrôles et les animaux traités avec le composé Ex 11.

**Figure 4 :** Evaluation des propriétés antioxydantes de composés selon l'invention sur l'oxydation des LDL par le cuivre (Cu).

- **Figure 4A :** formation de diènes conjugués en fonction du temps ou Lag-Phase.
- **Figure 4B :** vitesse d'oxydation des LDL.
- **Figure 4C :** quantité maximum de diènes conjugués formés.

**EXEMPLES :**

Pour faciliter la lecture du texte, les composés selon l'invention utilisés dans les exemples de mesure ou d'évaluation d'activité seront notés de manière abrégée telle que « Ex 2 » pour désigner le composé selon l'invention dont la préparation est décrite à l'exemple 2.

Les chromatographies sur couche mince (CCM) ont été effectuées sur des plaques de gel de silice 60F<sub>254</sub> MERCK d'épaisseur 0.2 mm. On utilise l'abréviation R<sub>f</sub> pour désigner le facteur de rétention (retention factor).

Les chromatographies sur colonne ont été réalisées sur gel de silice 60 de granulométrie 40-63 µm (référence 9385-5000 MERCK).

Les points de fusion (PF) ont été mesurés à l'aide d'un appareil BÜCHI B 540 par la méthode des capillaires.

Les spectres infra-rouge (IR) ont été réalisés sur un spectromètre à transformée de Fourier BRUKER (Vector 22).

Les spectres de résonance magnétique nucléaire (RMN) ont été enregistrés sur un spectromètre BRUKER AC 300 (300 MHz). Chaque signal est repéré par son déplacement chimique, son intensité, sa multiplicité (notée s pour singulet, sl pour singulet large, d pour doublet, dd pour doublet dédoublé, t pour triplet, td pour triplet dédoublé, quint pour quintuplet et m pour multiplet) et sa constante de couplage (J).

Les spectres de masse (SM) ont été réalisés sur un spectromètre PERKIN-ELMER SCIEX API 1 (ESI-MS pour Electrospray Ionization Mass Spectrometry) ou sur un spectromètre APPLIED BIOSYSTEMS Voyager DE-STR de type MALDI-TOF (Matrix-Assisted Laser Desorption/Ionization – Time Of Flight).

#### **EXEMPLE 1 : Préparation de l'acide tétradécylthioacétique**

L'hydroxyde de potassium (34.30 g, 0.611 mol), l'acide mercaptoacétique (20.9 ml, 0.294 mol) et le 1-bromotétradécane (50 ml, 0.184 mol) sont ajoutés dans l'ordre au méthanol (400 ml). Ce mélange est placé sous agitation pendant une nuit à température ambiante. Au mélange réactionnel précédent est alors ajoutée une solution d'acide chlorhydrique concentré (60 ml) dissous dans l'eau (800 ml). L'acide tétradécylthioacétique précipite. Le mélange est laissé sous agitation une nuit à température ambiante. Le précipité est ensuite filtré, lavé cinq fois à l'eau puis séché au dessiccateur. Le produit est recristallisé dans le méthanol.

Rendement : 94%.

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 9-1) : 0.60

PF : 67-68°C

IR :  $\nu_{\text{CO}}$  acide 1726 et 1684  $\text{cm}^{-1}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.84-0.95 (t, 3H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.20-1.45 (massif, 22H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.55-1.69 (quint, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 2.63-2.72 (t, 2H,  $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$ ,  $J=7.3\text{Hz}$ ) ; 3.27 (s, 2H,  $\text{S}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ )

SM (ESI-MS) :  $M-1 = 287$

### **EXEMPLE 2 : Préparation du 3-(tétradécylthioacétylamino)propane-1,2-diol**

- 10 L'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (14.393 g ; 50 mmol) et le 3-amino-propane-1,2-diol (5 g ; 55 mmol) sont placés dans un ballon et chauffés à 190°C pendant 1 heure. Le mélange réactionnel est ramené à température ambiante puis repris par du chloroforme et lavé une fois à l'eau. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et portée à sec. Le résidu est placé
- 15 sous agitation dans l'éther. Le produit est isolé par filtration.

Rendement : 22%.

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 9-1) : 0.60

PF : 89-92°C

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  et OH 3282  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1640  $\text{cm}^{-1}$

- 20 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 3H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 22H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.57 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$ ) ; 2.54 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}$ ,  $J=7.6\text{Hz}$ ) ; 3.27 (s, 2H,  $\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.47 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$ ) ; 3.58 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$ ) ; 3.81 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$ ) ; 7.33 (sl, 1H,  $-\text{CONH}-$ ).

- 25 SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 362$  ( $M+H$ ) ;  $M+23 = 385$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 400$  ( $M+\text{K}^+$ )

### **EXEMPLE 3 : 3-(palmitoylamino)propane-1,2-diol**

- 30 Ce composé est synthétisé selon la procédure précédemment décrite (exemple 2) à partir du 3-aminopropane-1,2-diol et de l'acide palmitique.

Rendement : 86%

Rf (dichlorométhane-méthanol 9-1) : 0.50

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  et OH  $3312\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1633\text{ cm}^{-1}$

PF :  $104-108^{\circ}\text{C}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 3H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.28 (massif, 24H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.64  
5 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.24 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 3.43 (m, 2H,  $-\text{CONH}-$   
 $\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$ ) ; 3.55 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$ ) ; 3.78 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$ ) ; 5.82 (sl, 1H,  $-\text{CONH}-$ ).  
SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 330$  ( $M+H$ )

10

**EXEMPLE 4 : Préparation du 1,2-(dipalmitoyloxy)-3-tétradécylthioacétylaminopropane**

Le 3-(tétradécylthioacétylamino)propane-1,2-diol (1 g ; 2.77 mmol) (exemple 2)  
est dissous dans le dichlorométhane (200 ml) puis la dicyclohexylcarbodiimide  
15 (1.426 g ; 6.91 mmol), la diméthylaminopyridine (0.845 g ; 6.91 mmol) et l'acide  
palmitique (1.773 g ; 6.91 mmol) sont ajoutés. Le mélange est laissé sous  
agitation à température ambiante pendant 48 heures. Le précipité de  
dicyclohexylurée est filtré et lavé au dichlorométhane. Le filtrat est évaporé sous  
vide. Le résidu obtenu est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant  
20 dichlorométhane-cyclohexane 6-4) (rendement : 28%).

Rf (dichlorométhane-cyclohexane 7-3) : 0.28

PF :  $73-75^{\circ}\text{C}$

IR :  $\nu_{\text{NH}}$   $3295\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1730\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1663\text{ cm}^{-1}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 70H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.57  
25 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$  et  $\text{OCOCH}_2-\text{CH}_2-$ ) ; 2.33 (t, 4H,  $\text{OCOCH}_2-\text{CH}_2-$ ,  
 $J=7.3\text{Hz}$ ) ; 2.51 (t, 2H,  $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$ ,  $J=7.3\text{Hz}$ ) ; 3.22 (s, 2H,  $\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.47  
(m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ) ; 3.62 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ )  
; 4.12 (dd, 1H,  $-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ,  $J=12.1\text{Hz}$  et  $J=5.7\text{Hz}$ ) ; 4.36 (dd, 1H,  $-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ,  
 $J=12.1\text{Hz}$  et  $J=4.4\text{Hz}$ ) ; 5.15 (m, 1H,  $-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHaHb}-$ )  
30 ; 7.20 (m, 1H,  $-\text{NHCO}-$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 838$  ( $M+H$ ) ;  $M+23 = 860$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 876$  ( $M+\text{K}^+$ )

**EXEMPLE 5 : Préparation du 1,2-(ditétradécylthioacétyloxy)-3-tétradécylthioacétylaminopropane**

Ce composé est synthétisé selon la procédure précédemment décrite (exemple 4) à partir du 3-(tétradécylthioacétylamino)propane-1,2-diol (exemple 2) et de l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1).

Rendement : 41%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane) : 0.23

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3308  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1722 et 1730  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1672  $\text{cm}^{-1}$

PF : 65-67°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.4\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.59 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$ ) ; 2.53 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.3\text{Hz}$ ) ; 2.64 (t, 4H,  $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ,  $J=7.3\text{Hz}$ ) ; 3.23 (s, 4H,  $\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ; 3.24 (s, 2H,  $\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.52 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ) ; 3.67 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ) ; 4.22 (dd, 1H,  $-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ,  $J=12.2\text{Hz}$  et  $J=5.4\text{Hz}$ ) ; 4.36 (dd, 1H,  $-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHcHd}-$ ,  $J=12.2\text{Hz}$  et  $J=3.9\text{Hz}$ ) ; 5.19 (m, 1H,  $-\text{CHaHb}-\text{CH}-\text{CHaHb}-$ ) ; 7.18 (m, 1H,  $-\text{NHCO}-$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 902$  ( $M+H$ ) ;  $M+23 = 924$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 940$  ( $M+\text{K}^+$ )

20

**EXEMPLE 6 : Préparation du 1,2-(ditétradécylthioacétyloxy)-3-palmitoylaminopropane**

Ce composé est synthétisé selon la procédure précédemment décrite (exemple 4) à partir du 3-(palmitoylaminopropane-1,2-diol (exemple 3) et de l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1).

Rendement : 8%

R<sub>f</sub> (acétate d'éthyle-cyclohexane 2-8) : 0.33

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3319  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1735  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1649  $\text{cm}^{-1}$

PF : 82-83°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.4\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 68H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.60 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-$  et  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 2.18 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=6.8\text{Hz}$ ) ; 2.64 (massif, 4H,  $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ; 3.22 (s, 2H,  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ )

30

- ); 3.24 (s, 2H, -S-CH<sub>2</sub>-COO-); 3.47 (m, 1H, -CONH-CHaHb-CH-CHcHd-); 3.62 (m, 1H, -CONH-CHaHb-CH-CHcHd-); 4.23 (dd, 1H, -CHaHb-CH-CHcHd-, J=11.9Hz et J=5.6Hz); 4.36 (dd, 1H, -CHaHb-CH-CHcHd-, J=12.2Hz et J=4Hz); 5.15 (m, 1H, -CHaHb-CH-CHaHb-); 5.85 (m, 1H, -NHCO-).
- 5 SM (MALDI-TOF) : M+1 = 870 (M+H)

#### **EXEMPLE 7 : Préparation du 1,3-di(oléoylamino)propan-2-ol**

- L'acide oléique (5.698 g ; 0.020 mol) et le 1,3-diaminopropan-2-ol (1 g ; 0.011 mol) sont placés dans un ballon et chauffés à 190°C pendant 2 heures. Le milieu réactionnel est ramené à température ambiante puis repris par du chloroforme et lavé par de l'eau. La phase aqueuse est extraite par du chloroforme et les phases organiques sont groupées, séchées sur sulfate de magnésium puis filtrées et évaporées à sec pour fournir un résidu huileux noir (6.64 g) qui est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-méthanol 99-1). Le produit obtenu est ensuite lavé par de l'éther et filtré.
- 15

Rendement : 23%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 95-5) : 0.43

IR : ν<sub>NH</sub> 3306 cm<sup>-1</sup> ; ν<sub>CO</sub> amide 1646 et 1630 cm<sup>-1</sup>

- 20 PF : 88-92°C

- RMN (<sup>1</sup>H, CDCl<sub>3</sub>) : 0.89 (t, 6H, -CH<sub>3</sub>, J=6.2Hz) ; 1.28 (massif, 68H, -CH<sub>2</sub>-) ; 1.61-1.66 (massif, 4H, -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CONH-) ; 1.98-2.02 (massif, 8H, -CH<sub>2</sub>-CH=CH-CH<sub>2</sub>-) ; 2.23 (t, 4H, -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CONH-, J=7.0 Hz) ; 3.25-3.42 (massif, 4H, -CONH-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-) ; 3.73-3.80 (m, 1H, -CONH-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-) ; 5.30-5.41 (massif, 4H, -CH<sub>2</sub>-CH=CH-CH<sub>2</sub>-) ; 6.36 (massif, 2H, -NHCO-).
- 25

SM (MALDI-TOF) : M+1 = 619 (M+H<sup>+</sup>) ; M+23 = 641 (M+Na<sup>+</sup>) ; M+39 = 657 (M+K<sup>+</sup>)

**EXEMPLE 8 : Préparation du 1,3-di(tétradécylthioacétylamino)propan-2-ol**

Ce composé est synthétisé selon la procédure précédemment décrite (exemple 7) à partir du 1,3-diaminopropan-2-ol et de l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1).

5 Rendement : 94%

Rf (dichlorométhane-méthanol 95-5) : 0.44

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3275  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1660 et 1633  $\text{cm}^{-1}$

PF : 101-104°C

10 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 6H,  $-\text{CH}_3$ ,  $J=6.3\text{Hz}$ ) ; 1.28 (massif, 44H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.57-1.62 (massif, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 2.55 (t, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ; 3.26 (s, 4H,  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) , 3.32-3.36 (massif, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 3.43-3.49 (massif, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 3.82-3.84 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 7.44 (sl, 2H,  $-\text{NHCO}-$ ).

15 SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 653$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 669$  ( $M+\text{K}^+$ )

**EXEMPLE 9 : Préparation du 1,3-di(stéaroylamino)propan-2-ol**

Ce composé est synthétisé selon la procédure précédemment décrite (exemple 7) à partir du 1,3-diaminopropan-2-ol et de l'acide stéarique.

20 Rendement : 73%

Rf (dichlorométhane-méthanol 95-5) : 0.28

Rf (dichlorométhane-méthanol 95-5) : 0.28

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3306  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1647 et 1630  $\text{cm}^{-1}$

PF : 123-130°C

25 SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 645$  ( $M+\text{Na}^+$ )

**EXEMPLE 10 : Préparation du dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane**

30

Préparation du 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)propan-2-ol (exemple 10a)

Le 1,3-diaminopropan-2-ol (3 g ; 0.033 mol) est dissous dans du méthanol (300 ml) avant d'ajouter la triéthylamine (33 ml et goutte à goutte) et le dicarbonate de di-tert-butyle  $[(\text{BOC})_2\text{O}]$  où BOC correspond à tertbutyloxycarbonyl (21.793 g ; 0.100 mol). Le milieu réactionnel est chauffé à 40-50°C pendant 20 min puis laissé sous agitation à température ambiante pendant une heure. Après évaporation du solvant, l'huile incolore résiduelle est purifiée par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-méthanol 95-5). Le produit est obtenu sous forme d'huile incolore qui cristallise lentement.

Rendement : quantitatif

10 Rf (dichlorométhane-méthanol 95-5) : 0.70

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3368  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1690  $\text{cm}^{-1}$

PF : 98-100°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.45 (massif, 18H,  $-\text{CH}_3-$  (BOC)) ; 3.02 (sl, 1H, OH) ; 3.15-3.29 (massif, 4H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHBOC}$ ) ; 3.75 (m, 1H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-$  CH- $\text{CH}_2-\text{NHBOC}$ ) ; 5.16 (massif, 2H,  $-\text{NHBOC}$ ).

15 SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 291$  ( $M+\text{H}^+$ ) ;  $M+23 = 313$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 329$  ( $M+\text{K}^+$ )

20 Préparation du 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)-2-(tétradécylthioacétyloxy)-propane (exemple 10b)

Le 1,3-(di-tert-butoxycarbonylamino)-propan-2-ol (exemple 10a) (1 g ; 3.45 mmol), l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (0.991 g ; 3.45 mmol) et la diméthylaminopyridine (0.042 g ; 0.34 mmol) sont dissous dans le dichlorométhane (40 ml) à 0°C avant d'ajouter goutte à goutte la dicyclohexylcarbodiimide (0.709 g ; 3.45 mmol), diluée dans le dichlorométhane.

25 Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à 0°C pendant 30 min puis ramené à température ambiante. Après 20 heures de réaction, le précipité de dicyclohexylurée est filtré. Le filtrat est porté à sec. Le résidu huileux est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-cyclohexane 5-5 puis dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2).

30 Rendement : 52%



Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.43

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3369  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1690  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1719  $\text{cm}^{-1}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 3H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.3\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 22 H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.45 (massif, 18H,  $-\text{CH}_3-$  (BOC)) ; 1.56-1.66 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ) ; 2.64 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ,  $J=7.5\text{Hz}$ ) ; 3.20 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ) ; 3.35 (massif, 4H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHBOC}$ ) ; 4.89 (m, 1H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHBOC}$ ) ; 5.04 (massif, 2H,  $-\text{NHBOC}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 583$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 599$  ( $M+\text{K}^+$ )

10

Préparation du dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane (exemple 10)

Le 1,3-(di-*tert*-butoxycarbonylamino)-2-tétradécylthioacétyloxypropane (exemple 10b) (0.800 g ; 1.43 mmol) est dissous dans de l'éther diéthylique (50 ml) saturé en acide chlorhydrique gaz. Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le précipité formé est ensuite filtré et lavé par de l'éther. Le produit est obtenu sous forme de dichlorhydrate.

Rendement : 88%

Rf (dichlorométhane-méthanol 7-3) : 0.37

IR :  $\nu_{\text{NH}_2}$  3049 et 3099  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1724  $\text{cm}^{-1}$

PF : 224°C (décomposition)

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.86 (t, 3H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.3\text{Hz}$ ) ; 1.24 (massif, 22 H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.48-1.55 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ) ; 2.57 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ; 3.16 (massif, 4H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NH}$ ) ; 3.56 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ) ; 5.16 (m, 1H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NH}$ ) ; 8.43 (massif, 6H,  $-\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 361$  ( $M+\text{H}^+$ ) ;  $M+23 = 383$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 399$  ( $M+\text{K}^+$ )

**EXEMPLE 11 : Préparation du 1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane**

Le dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-tétradécylthioacétyloxypropane (exemple 10) (0.400 g ; 0.92 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (0.532 g ; 1.84 mmol) sont dissous dans le dichlorométhane (50 ml) à 0°C avant d'ajouter la triéthylamine (0.3 ml ; 2.1 mmol), la dicyclohexylcarbodiimide (0.571 g ; 2.77 mmol) et l'hydroxybenzotriazole (HOBT) (0.249 g ; 1.84 mmol). Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à 0°C pendant 1 heure puis à température ambiante pendant 48 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré et rincé par du dichlorométhane. Le filtrat est évaporé sous vide. Le résidu obtenu (1.40 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane puis dichlorométhane-acétate d'éthyle 9-1).

Rendement : 74%

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 8-2) : 0.25

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3279, 3325  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1731  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1647, 1624  $\text{cm}^{-1}$

PF : 87-89°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.6\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.55-1.60 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.55 (t, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ; 2.65 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ; 3.21 (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ; 3.25 (s, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.40-3.49 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 3.52-3.61 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 4.96 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 7.42 (massif, 2H,  $-\text{NHCO}-$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 901$  ( $M+\text{H}^+$ ) ;  $M+23 = 923$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 939$  ( $M+\text{K}^+$ )

**EXEMPLE 12 : Préparation du 1,3-dioléoylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane**

Le produit est obtenu selon la procédure décrite exemple 11 à partir du dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-tétradécylthioacétyloxypropane (exemple 10) et de l'acide oléique.

Rendement : 15%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-acétate d'éthyle 8-2) : 0.38

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3325  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1729  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1640 et 1624  $\text{cm}^{-1}$

PF : 57-59°C

5 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.6\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 62H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.59-1.74 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ) ; 1.92-2.03 (massif, 8H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-$ ) ; 2.22 (t, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ; 2.65 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ,  $J=7.4\text{Hz}$ ) ; 3.19 (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ; 3.25-3.34 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 3.56-3.65 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 4.87 (m, 1H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 5.34 (massif, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-$ ) ; 6.27 (massif, 2H,  $-\text{NHCO}-$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 889$  ( $M+H^+$ ) ;  $M+23 = 912$  ( $M+\text{Na}^+$ )

15 **EXEMPLE 13 : Préparation du 2.3-ditétradécylthioacétylaminopropan-1-ol**

Préparation du dichlorhydrate de 2,3-diaminopropanoate de méthyle (exemple 13a)

20 Le chlorhydrate d'acide 2,3-diaminopropionique (1g ; 7 mmol) est dissous dans le méthanol (40 ml). Le milieu est refroidi par un bain de glace avant d'ajouter goutte à goutte le chlorure de thionyle (2.08 ml ; 28 mmol). Le milieu est ramené à température ambiante puis porté à reflux pendant 20 heures. Le solvant est évaporé et le résidu est trituré dans de l'heptane. Le précipité résultant est filtré, rincé et séché pour donner un solide blanc-jaune.

25 Rendement : 94%

R<sub>f</sub> : (dichlorométhane-méthanol 9-1) : 0.03

IR :  $\nu_{\text{NH}_2}$  2811  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1756  $\text{cm}^{-1}$

PF : 170-180°C (décomp.)

30 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 3.78 (s, 3H,  $-\text{CH}_3$ ) ; 4.33 (m, 3H,  $-\text{CH}_2-$  et  $-\text{CH}-$ ) ; 8.77 (m, 3H,  $-\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$ ) ; 9.12 (m, 3H,  $-\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$ )

Préparation du 2,3-ditétradécylthioacétylaminopropanoate de méthyle (exemple 13b)

Le dichlorhydrate de 2,3-diaminopropanoate de méthyle (exemple 13a) (0.500 g ; 2.62 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (1.51 g ; 5.23 mmol) sont dissous dans le dichlorométhane (80 ml) à 0°C avant d'ajouter la triéthylamine (0.79 ml), la dicyclohexylcarbodiimide (1.62 g ; 7.85 mmol) et l'hydroxybenzotriazole (0.707 g ; 5.23 mmol). Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à 0°C pendant 1 heure puis ramené à température ambiante pendant 48 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré et rincé par du dichlorométhane et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (3.68 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) pour fournir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 96%

Rf : (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.63

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  amide  $3276 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1745 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1649 \text{ cm}^{-1}$

PF : 81.5-82.5°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.6\text{Hz}$ ) ; 1.26-1.37 (massif, 44H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.56-1.61 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 2.50-2.60 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.22 (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.25 (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.74 (m, 2H,  $\text{H}_3\text{CO}(\text{CO})-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 3.79 (s, 3H,  $-\text{COOCH}_3$ ) ; 4.64-4.70 (m, 1H,  $\text{H}_3\text{CO}(\text{CO})-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 7.79 (d, 2H,  $-\text{NHCO}-$ ,  $J=7.3\text{Hz}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 659 (M+H^+)$  ;  $M+23 = 681 (M+Na^+)$  ;  $M+39 = 697 (M+K^+)$

Préparation du 2,3-ditétradécylthioacétylaminopropan-1-ol (exemple 13)

Le borohydrure de sodium (316 mg ; 8.4 mmol) est dissous dans le tétrahydrofurane (40 ml). Le mélange réactionnel est refroidi dans un bain de glace avant d'ajouter le 2,3-ditétradécylthioacétylaminopropanoate de méthyle (exemple 13b) (500 mg ; 0.76 mmol) par petites portions. Le milieu réactionnel est ramené à température ambiante et laissé sous agitation. Après 4 jours de réaction, 20 ml d'eau sont ajoutés. Le produit, qui précipite, est filtré, rincé par de l'eau puis séché au dessiccateur pour fournir une poudre blanche.

Rendement : 76%

Rf : (dichlorométhane-méthanol 95-5) : 0.53

IR :  $\nu_{\text{OH}}$  alcool  $3436 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{NH}}$  amide  $3313$  et  $3273 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1648$  et  $1622 \text{ cm}^{-1}$

5 PF :  $100.2$  à  $102.2^\circ\text{C}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $0.89$  (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.2\text{Hz}$ ) ;  $1.26$  (massif, 44H,  $-\text{CH}_2-$ ) ;  $1.59$  (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  $2.50-2.56$  (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  $3.23$  (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  $3.27$  (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  $3.50-3.91$  (massif, 5H,  $-\text{OCO}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ;  $7.38$  (d, 2H,  $-\text{NHCO}-$ ,  $J=7.1\text{Hz}$ ).

10 SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 631$  ( $M+H^+$ ) ;  $M+23 = 653$  ( $M+Na^+$ ) ;  $M+39 = 669$  ( $M+K^+$ )

**EXEMPLE 14 : Préparation du 2,3-ditétradécylthioacétylamino-1-tétradécylthioacétyloxypropane**

15 Le 2,3-ditétradécylthioacétylamino-1-ol (exemple 13) ( $0.200 \text{ g}$  ;  $0.32 \text{ mmol}$ ) est dissous dans le tétrahydrofurane ( $40 \text{ ml}$ ) avant d'ajouter la dicyclohexylcarbodiimide ( $65 \text{ mg}$  ;  $0.32 \text{ mmol}$ ), la diméthylaminopyridine ( $39 \text{ mg}$  ;  $0.32 \text{ mmol}$ ) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) ( $91 \text{ mg}$  ;  $0.32 \text{ mmol}$ ). Le mélange est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures.

20 Le précipité de dicyclohexylurée est filtré, rincé au tétrahydrofurane et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu ( $1 \text{ g}$ ) est purifié par flash chromatographie (éluant dichlorométhane) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 59%

25 Rf : (dichlorométhane-acétate d'éthyle 8-2) : 0.49

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  amide  $3281 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1736 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1641 \text{ cm}^{-1}$

PF :  $95.4$  à  $97.3^\circ\text{C}$

30 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) :  $0.89$  (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.4\text{Hz}$ ) ;  $1.27-1.34$  (massif, 66H,  $-\text{CH}_2-$ ) ;  $1.54-1.63$  (m, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ;  $2.53$  (t, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ;  $2.65$  (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ;  $3.21$  (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  $3.23$  (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  $3.25$  (s, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ;  $3.46-3.56$  (m, 2H,  $-\text{OCO}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ;  $4.22-4.25$  (m, 2H,  $-\text{OCO}-\text{CH}_2-$

CH-CH<sub>2</sub>-NHCO-) ; 4.29-4.39 (m, 1H, -OCO-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO-) ; 7.29 (t, 1H, -NHCO-) ; 7.38 (d, 1H, -NHCO-, J=7.6Hz).

SM (MALDI-TOF) : M+1 = 901 (M+H<sup>+</sup>)

5

**EXEMPLE 15: Préparation du dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-(tétradécylthioacétylthio)propane**

**Préparation du 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)-2-(p-toluènesulfonyloxy)propane (exemple 15a)**

Le 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)propan-2-ol (exemple 10a) (2.89 g ; 10 mmol) et la triéthylamine (2.22 ml ; 16 mmol) sont dissous dans du dichlorométhane anhydre (100 ml). Le mélange réactionnel est refroidi dans un bain de glace avant d'ajouter goutte à goutte le chlorure de tosyle (2.272 g ; 12 mmol) dissous dans du dichlorométhane (30 ml). Après addition, le milieu réactionnel est laissé sous agitation à température ambiante pendant 72 heures. 1 équivalent de chlorure et 1.6 de triéthylamine sont ajoutés au bout de 48 heures. De l'eau est ajoutée pour stopper la réaction et le milieu est décanté. Le phase organique est lavée plusieurs fois à l'eau. Les phases aqueuses sont groupées et réextraites par du dichlorométhane. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et le solvant évaporé. Le résidu obtenu (6.44 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane puis dichlorométhane-méthanol 99-1) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de solide blanc.

Rendement : 48%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.70

IR : νNH 3400 cm<sup>-1</sup> ; νCO ester 1716 cm<sup>-1</sup> ; νCO carbamate 1689 cm<sup>-1</sup>

PF : 104-111°C

RMN (<sup>1</sup>H, CDCl<sub>3</sub>) : 1.42 (s, 18H, CH<sub>3</sub> (BOC)) ; 2.46 (s, 3H, CH<sub>3</sub>) ; 3.22 et 3.41 (massif, 4H, BOCNH-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHBOC) ; 4.56 (m, 1H, BOCNH-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHBOC) ; 5.04-5.11 (massif, 2H, -NHBOC) ; 7.36 (d, 2H, aromatiques, J=8.5Hz) ; 7.36 (d, 2H, aromatiques, J=8.5Hz).

SM (MALDI-TOF) : M+23 = 467 (M+Na<sup>+</sup>) ; M+39 = 483 (M+K<sup>+</sup>)

Préparation du 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)-2-acétylthiopropane (exemple 15b)

Le 1,3-(ditert-butoxycarbonylamino)-2-(p-toluènesulfonyloxy)propane (exemple 15a) (0.500 g ; 1.12 mmol) et le thioacétate de potassium (0.161 g ; 1.41 mmol) sont dissous dans l'acétone et le milieu est porté à reflux pendant 48 heures. Un équivalent de thioacétate de potassium est ajouté après 24 heures de reflux. La réaction est ramenée à température ambiante puis le solvant est évaporé. Le résidu est repris par de l'éther diéthylique et filtré sur Célite®. Le filtrat est évaporé. Le produit obtenu (0.48 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2) ce qui permet d'obtenir le produit souhaité sous forme de solide ocre.

Rendement : 84%

Rf (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.45

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3350  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester 1719  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1691  $\text{cm}^{-1}$

PF : 93-96°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.45 (s, 18H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 2.34 (s, 3H,  $\text{CH}_3$ ) ; 3.23-3.32 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{H}_b\text{-CH-CH}_2\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 3.38-3.43 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{H}_b\text{-CH-CH}_2\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 3.58-3.66 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-NHBOC}$ ) ; 5.22 (massif, 2H, -NHBOC).

SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 371$  ( $M+\text{Na}^+$ )

Préparation du 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)-2-mercaptopropane (exemple 15c)

A une solution de potasse à 20% dans le méthanol (2.14 ml ; 12.4 mmol), désoxygénée par un courant d'azote, est ajouté le 1,3-di(tert-butoxycarbonylamino)-2-(acétylthio)propane (exemple 15b) (0.380 g ; 1.2 mmol) dilué dans du méthanol (10 ml). Le mélange réactionnel est maintenu sous azote et sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le milieu est alors acidifié (pH=6) par de l'acide acétique, puis les solvants sont évaporés sous vide. Le résidu est repris par de l'eau et extrait par du chloroforme. Les phases organiques sont groupées, séchées sur sulfate de magnésium puis filtrées et

évaporées pour donner le produit souhaité sous forme de solide blanc qui est rapidement remis en réaction.

Rendement : 90%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.56

5 IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3370  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1680  $\text{cm}^{-1}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.46 (s, 18H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 2.98-3.12 (massif, 3H,  $\text{BOCNH-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NHBOC}$  et  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-NHBOC}$ ) ; 3.46-3.50 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 5.27 (massif, 2H, -NHBOC).

10 Préparation du 1,3-di(tert-butyloxycarbonylamino)-2-(tétradécylthioacétylthio)propane (exemple 15d)

Le 1,3-[di(tert-butoxycarbonylamino)]-2-mercaptopropane (exemple 15c) (0.295 g ; 0.963 mmol) est dissous dans le dichlorométhane (40 ml) avant d'ajouter la dicyclohexylcarbodiimide (0.199 g ; 0.963 mmol), la  
15 diméthylaminopyridine (0.118 g ; 0.963 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (0.278 g ; 0.963 mmol). Le mélange réactionnel est laissé sous agitation à température ambiante et l'évolution de la réaction est suivie par chromatographie sur couche mince. Après 20 heures de réaction, le précipité de dicyclohexylurée est filtré, rincé au dichlorométhane et le filtrat est évaporé. Le  
20 résidu obtenu (0.73 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 72%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.29

25 IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3328  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  thioester 1717  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1687  $\text{cm}^{-1}$

PF : 47-51°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.88 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.1\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 22H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.44 (s, 18H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 1.53-1.65 (m, 2H,  $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-CO-}$ ) ; 2.59 (t, 2H,  $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ,  $J=7.8\text{Hz}$ ) ; 3.21-3.30 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 3.40 (s, 2H,  $\text{CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 3.42-3.49 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 3.62-3.65 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-NHBOC}$ ) ;  
30 5.24 (massif, 2H, -NHBOC).



SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 599$  ( $M+Na^+$ ) ;  $M+39 = 615$  ( $M+K^+$ )

Préparation du dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-(tétradécylthioacétylthio)propane (exemple 15)

- 5 Le 1,3-[di(*tert*-butoxycarbonylamino)]-2-tétradécylthioacétylthiopropane (exemple 15d) (0.300 g ; 0.52 mmol) est dissous dans l'éther saturé en acide chlorhydrique gaz (55 ml). Le mélange est laissé sous agitation à température ambiante. Après 96 heures de réaction, le précipité formé est filtré, rincé  
10 plusieurs fois à l'éther diéthylique et séché pour donner le composé souhaité sous forme de dichlorhydrate (poudre blanche).

Rendement : 59%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 9-1) : 0.11

IR :  $\nu_{NH.HCl}$  2700-3250  $cm^{-1}$  ;  $\nu_{CO}$  thioester 1701  $cm^{-1}$

PF : 181°C (décomposition)

- 15 RMN ( $^1H$ ,  $CDCl_3$ ) : 0.86 (t, 3H,  $CH_3$ ,  $J=6Hz$ ) ; 1.24 (massif, 22H,  $-CH_2-$ ) ; 1.49-1.54 (m, 2H,  $-CH_2-CH_2-S-CH_2-CO-$ ) ; 2.59 (m, 2H,  $-CH_2-CH_2-S-CH_2-COS-$ ) ; 2.80-2.84 (m, 1H,  $BOCNH-CH_aH_b-CH-CH_aH_b-NHBOC$ ) ; 3.03-3.09 (m, 1H,  $BOCNH-CH_aH_b-CH-CH_aH_b-NHBOC$ ) ; 3.14 (s, 2H,  $CH_2-S-CH_2-COS-$ ) ; 3.27-3.38 (m, 2H,  $BOCNH-CH_aH_b-CH-CH_aH_b-NHBOC$ ) ; 3.86-3.90 (m, 1H,  $BOCNH-CH_2-$   
20  $CH-CH_2-NHBOC$ ) ; 8.21 et 8.52 (2m, 2H+4H,  $NH_2.HCl$ ).

EXEMPLE 16 : Préparation du 1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétylthio)propane

- 25 Le dichlorhydrate de 1,3-diamino-2-tétradécylthioacétylthiopropane (exemple 15) (100 mg ; 0.225 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (130 mg ; 0.450 mmol) sont dissous dans le dichlorométhane (30 ml) à 0°C avant d'ajouter la triéthylamine (68  $\mu$ l), la dicyclohexylcarbodiimide (139 mg ; 0.675 mmol) et hydroxybenzotriazole (61 mg ; 0.450 mmol). Le milieu réactionnel est laissé sous  
30 agitation à 0°C pendant 1 heure puis à température ambiante pendant 48 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré et rincé par du dichlorométhane et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (430 mg) est purifié

par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 82%

Rf (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.54

5 IR:  $\nu_{\text{CO}}$  thioester  $1660 \text{ cm}^{-1}$ ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1651 \text{ cm}^{-1}$

PF :  $83-85^{\circ}\text{C}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.6\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.56-1.62 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}$ ) ; 2.56 (t, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.5\text{Hz}$ ) ; 2.61 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ,  $J=7\text{Hz}$ ) ; 3.26 (s, 4H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.42 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 3.44-3.49 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NH}-\text{CO}$ ) ; 3.55-3.61 (m, 2H,  $-\text{CONH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 3.70-3.71 (m, 1H,  $\text{BOCNH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHBOC}$ ) ; 7.58-7.62 (m, 2H,  $\text{NHCO}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 917 (M+H^+)$  ;  $M+23 = 939 (M+Na^+)$

15

**EXEMPLE 17: Préparation du chlorhydrate de 1-amino-2,3-di(tétradécylthioacétylthio)propane**

**Préparation du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)propane-2,3-diol (exemple 17a)**

20 Le 1-aminopropane-2,3-diol (5 g ; 55 mmol) est dissous dans le méthanol (200 ml) avant d'ajouter goutte à goutte la triéthylamine (0.5 ml par mmol d'amine) et le dicarbonate de di-tert-butyle  $[(\text{BOC})_2\text{O}]$  où BOC correspond à tertbutyloxycarbonyle (17.97 g ; 82 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé à  $40-50^{\circ}\text{C}$  pendant 20 min puis laissé sous agitation à température ambiante

25 pendant une heure. Après évaporation du solvant, l'huile incolore résiduelle est purifiée par chromatographie sur gel de silice avec l'éluant dichlorométhane-méthanol 95-5 et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme d'huile incolore qui cristallise lentement.

Rendement : 99%

30 Rf (dichlorométhane-méthanol 9-1) : 0.39

IR :  $\nu_{\text{NH}}$   $3350 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1746 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1682 \text{ cm}^{-1}$

PF  $< 15^{\circ}\text{C}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.44 (s, 9H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 3.16-3.31 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-OH}$ ) ; 3.44 (massif, 2H, OH) ; 3.16-3.31 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-OH}$ ) ; 3.71-3.78 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-OH}$ ) ; 5.24 (m, 1H, -NHBOC).

SM (MALDI-TOF) :  $\text{M}+23 = 214$  ( $\text{M}+\text{Na}^+$ )

5

Préparation du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-di(p-toluènesulfonyloxy)propane (exemple 17b)

Ce composé est obtenu selon la procédure précédemment décrite (exemple 15a) à partir du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-propane-2,3-diol (exemple 17a) et du chlorure de p-toluènesulfonyle. Le produit est obtenu sous forme d'une poudre blanche.

Rendement : 45%

Rf (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.49

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3430  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester et carbamate 1709  $\text{cm}^{-1}$

15 PF : 112-116°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.40 (s, 9H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 2.46 (s, 6H,  $\text{CH}_3$ ) ; 3.26-3.45 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-OTs}$ ) ; 4.04-4.14 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-OTs}$ ) ; 4.68 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-OTs}$ ) ; 4.71 (s, 1H, -NHBOC) ; 7.34 (d, 4H, aromatiques,  $J=8.5\text{Hz}$ ) ; 7.69 (d, 2H, aromatiques,  $J=8.1\text{Hz}$ ) ; 7.76 (d, 2H, aromatiques,  $J=8.1\text{Hz}$ ).

20

SM (MALDI-TOF) :  $\text{M}+23 = 522$  ( $\text{M}+\text{Na}^+$ ) ;  $\text{M}+39 = 538$  ( $\text{M}+\text{K}^+$ )

Préparation du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-di(acétylthio)propane (exemple 17c)

Ce composé est obtenu selon la procédure précédemment décrite (exemple 15b) à partir du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-di(p-toluènesulfonyloxy)-propane (exemple 17b) et du thioacétate de potassium. Le produit est obtenu sous forme d'un solide blanc.

Rendement : 59%

30 Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.55

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3430  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  thioester 1718  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1690  $\text{cm}^{-1}$

PF : 62-63°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.45 (s, 9H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 2.35 (s, 3H,  $\text{CH}_3$ ) ; 2.37 (s, 3H,  $\text{CH}_3$ ) ; 3.12-3.38 (massif, 4H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-SCO-}$ ) ; 3.69-3.78 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-SCO-}$ ) ; 5.02 (s, 1H,  $-\text{NHBOC}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $\text{M}+23 = 330$  ( $\text{M}+\text{Na}^+$ )

5

Préparation du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-dimercaptopropane (exemple 17d)

Ce composé est obtenu selon la procédure précédemment décrite (exemple 15c) par saponification du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-di(acétylthio)-propane (exemple 17c). Le produit est obtenu sous forme d'un solide blanc qui est rapidement remis en réaction.

Rendement : 95%

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.45

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3368  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1688  $\text{cm}^{-1}$

15 PF : 62-63°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.46 (s, 9H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 3.04-3.11 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CHSH-CH}_2\text{-SH}$ ) ; 3.26-3.35 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CHSH-CH}_2\text{-SH}$ ) ; 3.43-3.52 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-SH}$ ) ; 4.91 (m, 2H, SH) ; 5.08 (s, 1H,  $-\text{NHBOC}$ ).

20 Préparation du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-di(tétradécylthioacétylthio)propane (exemple 17e)

Ce composé est obtenu selon la procédure précédemment décrite (exemple 15d) à partir du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-dimercaptopropane (exemple 17d) et de l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1). Le produit est obtenu sous

25 forme d'un solide blanc.

Rendement : 50%

Rf (dichlorométhane) : 0.38

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  3421  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  thioester 1721  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate 1683  $\text{cm}^{-1}$

PF : 60-62°C

30 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.87 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $\text{J}=6.3\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 44H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.45 (s, 9H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 1.57-1.62 (m, 4H,  $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 2.60 (t, 4H,  $-\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ,  $\text{J}=6.9\text{Hz}$ ) ; 3.17-3.29 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-}$

$\text{CH}_3\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 3.29-3.38 (m, 2H,  $\text{BOCNH-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NHBOC}$ ) ; 3.41 (s, 2H,  $\text{CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 3.43 (s, 2H,  $\text{CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 3.76-3.80 (m, 1H,  $\text{BOCNH-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-NHBOC}$ ) ; 5.03 (s, 1H,  $\text{-NHBOC}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $\text{M}+23 = 786$  ( $\text{M}+\text{Na}^+$ )

5

Préparation du chlorhydrate de 1-amino-2,3-di(tétradécylthioacétylthio)propane (exemple 17)

Ce composé est obtenu selon la procédure précédemment décrite (exemple 15) à partir du 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-2,3-ditétradécylthioacétyl-thiopropane (exemple 17e). Le produit est obtenu sous forme de chlorhydrate (solide blanc).

10

Rendement : 43%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane) : 0.19

IR :  $\nu\text{NH.HCl}$  2700-3250  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu\text{CO thioester}$  1701 et 1676  $\text{cm}^{-1}$

PF : 117-128°C

15

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.86 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $\text{J}=6\text{Hz}$ ) ; 1.24 (massif, 44H,  $\text{-CH}_2$ ) ; 1.51 (m, 4H,  $\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 2.61 (m, 4H,  $\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 2.93-3.04 (m, 2H,  $\text{S-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NH}_2\text{.HCl}$ ) ; 3.11-3.20 (m, 2H,  $\text{S-CH}_a\text{H}_b\text{-CH-CH}_a\text{H}_b\text{-NH}_2\text{.HCl}$ ) ; 3.59-3.63 (massif, 4H,  $\text{CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-COS-}$ ) ; 3.72-3.84 (m, 1H,  $\text{S-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-NH}_2\text{.HCl}$ ) ; 8.12 (m, 3H,  $\text{NH}_2\text{.HCl}$ ).

20

EXEMPLE 18: Préparation du 1-tétradécylthioacétylamino-2,3-di(tétradécylthioacétylthio)propane

Le chlorhydrate de 1-amino-2,3-ditétradécylthioacétylthiopropane (exemple 17) (100 mg ; 0.140 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (62 mg ; 0.210 mmol) sont dissous dans le dichlorométhane (40 ml) à 0°C avant d'ajouter la triéthylamine (43ml), la dicyclohexylcarbodiimide (59 mg ; 0.28 mmol) et l'hydroxybenzotriazole (29 mg ; 0.210 mmol). Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à 0°C pendant 1 heure puis à température ambiante pendant 24 heures. Le milieu est ensuite chauffé à reflux léger pendant 48 heures puis porté à sec. Le résidu obtenu (310 mg) est purifié par chromatographie sur gel de

30

silice (éluant dichlorométhane-cyclohexane 8-2) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 96%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane) : 0.20

5 IR :  $\nu$ NH amide 3306  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu$ CO thioester 1674  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu$ CO amide 1648  $\text{cm}^{-1}$

PF : 78-80°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.6\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2$ ) ; 1.58-1.62 (massif, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 2.56 (t, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ,  $J=7.5\text{Hz}$ ) ; 2.61 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7\text{Hz}$ ) ; 3.26 (s, 4H,  $\text{CH}_2-\text{S}-$ )  
10  $\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 3.42 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.44-3.49 (m, 2H,  $\text{S}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 3.55-3.61 (m, 2H,  $-\text{S}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{CH}-\text{CH}_a\text{H}_b-\text{NHCO}-$ ) ; 3.70-3.71 (m, 1H,  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}-$ ) ; 7.58-7.62 (m, 1H,  $\text{NHCO}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 934$  ( $M+\text{H}^+$ ) ;  $M+23 = 956$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 972$  ( $M+\text{K}^+$ )

15

**EXEMPLE 19 : Préparation du 1-tétradécylthioacétylthio-2,3-di(tétradécylthioacétylamino)propane**

20 **Préparation du 2,3-di(tétradécylthioacétylamino)-1-iodopropane (exemple 19a)**

Le 2,3-di(tétradécylthioacétylamino)propan-1-ol (exemple 13) (0.200 g ; 0.317 mmol) est dissous dans le toluène (30 ml) avant d'ajouter l'imidazole (0.054 g ; 0.792 mmol), la triphénylphosphine (0.208 g ; 0.792 mmol) et l'iode (0.161 g ; 0.634 mmol) dans cet ordre. Le milieu réactionnel est laissé sous agitation et  
25 chauffé à 75-80°C. Après 6 heures de réaction, le solvant est évaporé et le produit résiduel obtenu est utilisé sans autre purification.

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.55

30 **Préparation du 2,3-di(tétradécylthioacétylamino)-1-mercaptopropane (exemple 19b)**

L'hydrogénosulfure de sodium (0.089 g ; 1.59 mmol) est ajouté au 2,3-di(tétradécylthioacétylamino)-1-iodopropane (exemple 19a) (0.235 g ; 0.32 mmol) dissous dans de l'acétone (80 ml). Le milieu réactionnel est porté à 70°C

pendant 16 heures. Le solvant est évaporé et le résidu est repris par de l'eau et extrait par du chloroforme. La phase aqueuse est acidifiée à pH6 par de l'acide acétique puis réextraite par du chloroforme. Les phases organiques sont séchées sur sulfate de magnésium puis filtrées et le solvant est évaporé. Le  
5 résidu obtenu est utilisé sans autre purification

Préparation du 1-tétradécylthioacétylthio-2,3-di(tétradécylthioacétylamino) propane (exemple 19)

Le 2,3-ditétradécylthioacétylamino-1-mercaptopropane (exemple 19b) (0.205 g ;  
10 0.32 mmol) est dissous dans le tétrahydrofurane (50 ml) avant d'ajouter la dicyclohexylcarbodiimide (98 mg ; 0.47 mmol), la diméthylaminopyridine (58 mg ; 0.47 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (137 mg ; 0.47 mmol). Le mélange est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré, rincé au tétrahydrofurane et  
15 le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (1.14 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane) pour obtenir le composé souhaité sous forme de poudre ocre.

Rendement : 10%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2) : 0.19

20 IR :  $\nu_{\text{CO}}$  thioester 1711-1745  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide 1651  $\text{cm}^{-1}$

PF : 48.8 à 49.8°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.3\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2$ ) ; 1.58 (m, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 2.46-55 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}$ ) ; 2.65 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ,  $J=7.4\text{Hz}$ ) ; 3.24 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ;  
25 3.26 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.66 (t, 2H,  $-\text{COS}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.79 (t, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ,  $J=6.3\text{Hz}$ ) ; 4.31-4.41 (m, 2H,  $-\text{COS}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 5.00-5.05 (m, 1H,  $-\text{COS}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 7.33 (sl, 1H,  $\text{NHCO}$ ) ; 9.27 (d, 1H,  $\text{NHCO}$ ,  $J=8.6\text{Hz}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+1 = 917$  ( $M+\text{H}^+$ ) ;  $M+23 = 939$  ( $M+\text{Na}^+$ ) ;  $M+39 = 955$   
30 ( $M+\text{K}^+$ )

**EXEMPLE 20 : Préparation de 3-tétradécylthioacétylamino-2-tétradécylthioacétylthiopropen-1-ol**

Préparation du 3-tétradécylthioacétylamino-1-triphénylméthoxypropan-2-ol

5 (exemple 20a)

Le chlorotriphénylméthane (2.833 g ; 10.16 mmol) est ajouté à une solution de 3-tétradécylthioacétylamino-1,2-diol (exemple 2) (3 g ; 8.30 mmol) dans la pyridine (2.5 ml). Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à 50°C pendant 24 heures. Le solvant est évaporé sous vide. Le résidu obtenu est repris par de l'eau et extrait par du dichlorométhane. La phase organique est lavée par une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 1N puis par une solution aqueuse d'eau saturée en chlorure de sodium. Elle est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et le solvant est évaporé. Le résidu obtenu (6.36 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 69%

R<sub>f</sub> (dichlorométhane-acétate d'éthyle 8-2) : 0.61

IR :  $\nu_{\text{NH amide}}$  3225  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO amide}}$  1654  $\text{cm}^{-1}$

PF : 62.6 à 65.4°C

20 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 3H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.7\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 22H,  $-\text{CH}_2$ ) ; 1.50-1.57 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 2.48 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}$ ,  $J=7.2\text{Hz}$ ) ; 3.01 (m, 1H, OH) ; 3.17 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.19 (m, 2H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.27-3.36 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.54-3.62 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.93 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 7.16 (t, 1H, NHCO,  $J=5.7\text{Hz}$ ) ; 7.23-7.35 (massif, 9H, H aromatiques) ; 7.41-7.45 (massif, 6H, H aromatiques).

SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 626$  ( $M+\text{Na}^+$ )

30 Préparation du 2-iodo-3-tétradécylthioacétylamino-1-triphénylméthoxypropane (exemple 20b)

Le 3-tétradécylthioacétylamino-1-triphénylméthoxypropan-2-ol (exemple 20a) (2 g ; 3.31 mmol) est dissous dans le toluène (100 ml) avant d'ajouter l'imidazole



(0.564 g ; 8.28 mmol), la triphénylphosphine (2.171 g ; 8.28 mmol) et l'iode (1.681 g ; 6.62 mmol) dans cet ordre. Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Une solution saturée en bisulfite de sodium est ajoutée jusqu'à décoloration complète du milieu réactionnel. Les phases sont séparées ; la phase aqueuse est extraite par du toluène, les phases organiques sont groupées, lavées par une solution saturée en chlorure de sodium, séchées sur sulfate de magnésium puis filtrées. Après évaporation du solvant, le résidu obtenu (4.65 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme d'huile jaune.

Rendement : 21%

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.58

IR :  $\nu_{\text{CO amide}}$  1668  $\text{cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CH arom. monosubstitué}}$  748 et 698  $\text{cm}^{-1}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 3H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 20H,  $-\text{CH}_2$ ) ; 1.53-1.63 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 2.63 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}$ ) ; 3.13-3.30 (m, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}$ ) ; 3.34 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.67-3.71 (m, 2H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.88-3.94 (m, 2H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 4.76 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 7.25-7.36 (massif, 9H, H aromatiques) ; 7.45-7.49 (massif, 6H, H aromatiques).

SM (MALDI-TOF) :  $M-127 = 586$  (M-I)

Préparation du 2-mercapto-3-tétradécylthioacétylamino-1-triphénylméthoxypropane (exemple 20c)

L'hydrogénosulfate de sodium hydraté (38 mg ; 0.68 mmol) est mis en suspension dans l'éthanol (20 ml) avant d'ajouter le 2-iodo-3-tétradécylthioacétylamino-1-triphénylméthoxypropane (exemple 20b) (200 mg ; 0.28 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé à 70°C. 238 mg d'hydrogénosulfate de sodium hydraté sont ajoutés sur plusieurs jours. Après 6.5 jours, le solvant est évaporé, le résidu repris dans du dichlorométhane et lavé par de l'eau. La phase aqueuse est réextraite et les phases organiques regroupées sont lavées par une solution d'acide chlorhydrique 0.5N puis par une solution saturée en

chlorure de sodium, séchées sur sulfate de magnésium. Le sel est filtré et le solvant évaporé. Le résidu obtenu est utilisé sans autre purification.

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.33

5 Préparation du 3-tétradécylthioacétylamino-2-tétradécylthioacétylthio-1-triphénylméthoxypropane (exemple 20d)

Le 2-mercapto-3-tétradécylthioacétylamino-1-triphénylméthoxypropane (exemple 20c) (174 mg ; 0.28 mmol) est dissous dans le tétrahydrofurane (20 ml) avant d'ajouter la dicyclohexylcarbodiimide (88 mg ; 0.42 mmol), la diméthylaminopyridine (51mg ; 0.42 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (121 mg ; 0.42 mmol). Le mélange réactionnel est laissé sous agitation à température ambiante. Après 20 heures de réaction, le solvant est évaporé. Le résidu obtenu (450 mg) est purifié par flash chromatographie (éluant dichlorométhane-cyclohexane 3-7 à 5-5) et permet d'obtenir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 76%

Rf (dichlorométhane) : 0.39

IR :  $\nu_{\text{CO}}$  thioester et amide 1745 à 1640  $\text{cm}^{-1}$

PF : 48.5 à 51.9°C

20 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.3\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 44H,  $-\text{CH}_2$ ) ; 1.62 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.42 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  $J=7.5\text{Hz}$ ) ; 2.68 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ,  $J=7.5\text{Hz}$ ) ; 3.14 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.25 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 3.50-3.59 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.66-3.72 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.96 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.54-3.62 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou trityl- $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 5.16 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 7.04 (m, 1H,  $\text{NHCO}$ ,  $J=5.7\text{Hz}$ ) ; 7.25-7.34 (massif, 9H, H aromatiques) ; 7.42-7.45 (massif, 9H, H aromatiques).

30 SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 889$  ( $M+\text{Na}^+$ )

Préparation du 3-tétradécylthioacétylamino-2-tétradécylthioacétylthioprop-1-ol  
(exemple 20)

Le 3-tétradécylthioacétylamino-2-tétradécylthioacétylthio-1-triphénylméthoxypropane (exemple 20d) (187 mg ; 0.21 mmol) est dissous dans l'éther saturé en  
5 acide chlorhydrique gaz (12 ml). Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le précipité formé est filtré et rincé par de l'éther diéthylique pour donner le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 52%

10 Rf (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.48

IR :  $\nu_{\text{CO thioester}}$  1704 ;  $\nu_{\text{CO amide}}$  1646  $\text{cm}^{-1}$

PF : 88.4 à 94.1°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.4\text{Hz}$ ) ; 1.26-1.37 (massif, 44H,  $-\text{CH}_2-$ ) ;  
1.55-1.61 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.55 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  
15  $J=7\text{Hz}$ ) ; 2.65 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ,  $J=7\text{Hz}$ ) ; 3.26 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ) ; 3.27 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 3.36-3.38 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.58-3.64 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 4.02 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 4.11-4.25 (m, 2H,  $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 7.34 (m, 1H,  $\text{NHCO}$ ).  
SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 670$  ( $M+\text{Na}^+$ )

20

EXEMPLE 21 : Préparation de 3-tétradécylthioacétylamino-1-tétradécylthioacétyloxy-2-tétradécylthioacétylthioprop-1-ol

Le 3-tétradécylthioacétylamino-2-tétradécylthioacétylthioprop-1-ol (exemple 20) (64 mg ; 0.10 mmol) est dissous dans le tétrahydrofurane (7 ml) avant  
25 d'ajouter la dicyclohexylcarbodiimide (31 mg ; 0.15 mmol), la diméthylaminopyridine (18 mg ; 0.15 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (43 mg ; 0.15 mmol). Le mélange est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (140 mg) est purifié par flash  
30 chromatographie (éluant dichlorométhane) pour donner le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 17%

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2) : 0.23

IR :  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1730 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  thioester  $1671 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide  $1645 \text{ cm}^{-1}$

PF : 59.0 à 63.4°C

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ;  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.26-1.37 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2-$ ) ;

5 1.58-1.63 (m, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.53 (t, 2H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$ ,  
 $J=7.6\text{Hz}$ ) ; 2.61-2.67 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$  et  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ;  
3.23 (s, 4H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CONH}-$  et  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ; 3.24 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-$   
 $\text{COS}-$ ) ; 3.50-3.57 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.63-3.72 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-$   
 $\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 4.19-4.25 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OCO}$ ) ; 3.63-3.72 (m, 1H, -  
10  $\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OCO}$ ) ; 5.19 (m, 1H,  $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 7.20 (m, 1H,  
 $\text{NHCO}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 940$  ( $M+\text{Na}^+$ )

15 **EXEMPLE 22 : Préparation du chlorhydrate de 3-amino-2-tétradécylthioacétyloxy-1-tétradécylthioacétylthiopropane**

**Préparation du 1-tert-butyloxycarbonylamino-3-iodopropan-2-ol (exemple 22a)**

Le 1-[(tert-butyloxycarbonyl)amino]propane-2,3-diol (exemple 17a) (3.88 g ; 20  
20 mmol) est dissous dans le toluène (250 ml) avant d'ajouter l'imidazole (1.73 g ;  
25 mmol), la triphénylphosphine (6.65 g ; 25 mmol) et l'iode (5.15 g ; 20 mmol)  
dans cet ordre. Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à température  
ambiante pendant 17 heures et 0.5 équivalents d'imidazole, de  
triphénylphosphine et d'iode sont ajoutés. Après 21 heures de réaction, une  
25 solution saturée en sulfite de sodium est ajoutée jusqu'à décoloration totale du  
milieu réactionnel. Les phases sont décantées et la phase aqueuse est extraite 2  
fois par du toluène. Les phases organiques regroupées sont lavées par une  
solution aqueuse saturée en chlorure de sodium, séchées sur sulfate de  
magnésium, filtrées et le solvant évaporé. Le résidu obtenu (11.02 g) est purifié  
30 par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle  
95-5) pour donner le composé souhaité sous forme de pâte jaune qui est  
rapidement remis en réaction.

Rendement : 41%

Rf (dichlorométhane-méthanol 98-2) : 0.24

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  amide  $3387\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate  $1678\text{ cm}^{-1}$

Préparation du 3-acétylthio-1-tert-butyloxycarbonylaminopropan-2-ol (exemple 22b)

Le 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-3-iodopropan-2-ol (exemple 22a) (2 g ; 6.64 mmol) et le thioacétate de potassium (0.948 g ; 8.30 mmol) sont dissous dans l'acétone (30 ml) et le milieu est porté à reflux pendant 16 heures. Le solvant est évaporé sous vide. Le résidu obtenu est repris par de l'éther diéthylique puis filtré sur Célite® et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (1.69 g) est purifié par chromatographie sur gel de silice (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2) puis repurifié par flash chromatographie (éluant dichlorométhane) pour donner le composé souhaité sous forme d'huile jaune.

Rendement : 27%

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.31

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  amide  $3367\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  thioester  $1744\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  carbamate  $1697\text{ cm}^{-1}$

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 1.26 (m, 9H,  $\text{CH}_3$  (boc)) ; 2.37 (s, 3H,  $\text{COCH}_3$ ) ; 3.04 (m, 1H, -NH- $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S- ou -NH $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S-) ; 3.24 (m, 1H, -NH- $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S- ou -NH $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S-) ; 3.30-3.41 (m, 2H, -NH- $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S- ou -NH $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S-) ; 4.86 (sl, 1H, OH) ; 4.96 (m, 1H, -NH- $\text{CH}_2$ -CH- $\text{CH}_2$ -S-).

Préparation du 1-tert-butyloxycarbonylaminopropan-2-ol (exemple 22c)

A une solution de potasse à 20% (3.49 ml ; 12.31 mmol) dans le méthanol, désoxygénée par un courant d'azote, est ajouté le 3-acétylthio-1-tert-butyloxycarbonylaminopropan-2-ol (exemple 22b) (0.307 g ; 1.23 mmol) dilué dans un minimum de méthanol (7 ml). Le milieu est maintenu sous azote et laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le milieu réactionnel est acidifié à pH6 par de l'acide acétique puis concentré à sec. Le résidu obtenu est repris par de l'eau est extrait par du dichlorométhane puis la phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et concentrée. Le

résidu huileux obtenu est utilisé sans autre purification et immédiatement remis en réaction.

Rendement : 78%

Rf (dichlorométhane-actétate d'éthyle) : 0.07

5

Préparation du 1-tert-butyloxycarbonylamino-2-tétradécylthioacétyloxy-3-tétradécylthioacétylthiopropane (exemple 22d)

Le 1-(tert-butyloxycarbonylamino)-3-mercaptopropan-2-ol (exemple 22c) (0.200 g ; 96 mmol) est dissous dans le dichlorométhane (50 ml) avant d'ajouter la  
10 dicyclohexylcarbodiimide (0.398 g ; 1.93 mmol), la diméthylaminopyridine (0.236 g ; 1.93 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (0.557 g ; 1.93 mmol). Le mélange est laissé sous agitation à température ambiante pendant 20 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré, rincé au dichlorométhane et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (1.2 g) est purifié par chromatographie sur  
15 gel de silice (éluant dichlorométhane) pour donner le composé souhaité sous forme de pâte blanche.

Rendement : 47%

Rf (dichlorométhane) : 0.26

IR :  $\nu$ NH amide  $3314\text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu$ CO ester, amide et thioester  $1682\text{ à }1744\text{ cm}^{-1}$

20 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.5\text{Hz}$ ) ; 1.27 (massif, 40H,  $\text{CH}_2$ ) ; 1.45 (massif, 9H,  $\text{CH}_3$  (BOC)) ; 1.56-1.63 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.65 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.92 (s, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.96 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 3.24-3.40 (m, 2H,  $-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{S}-$  ou  $-\text{NHCH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{S}-$ ) ; 3.44-3.51 (m, 2H,  $-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{S}-$  ou  $-\text{NHCH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{S}-$ ) ; 4.91 (m,  
25 1H,  $-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{S}-$ ) ; 5.19 (m, 1H,  $\text{NHCO}$ ).

SM (MALDI-TOF) :  $M+23 = 770$  ( $M+\text{Na}^+$ )

Préparation du chlorhydrate de 1-amino-2-tétradécylthioacétyloxy-3-tétradécylthioacétylthiopropane (exemple 22)

30 Le 1-(tert-butoxycarbonylamino)-2-tétradécylthioacétyloxy-3-tétradécylthioacétylthiopropane (exemple 22d) (300 mg ; 0.40 mmol) est dissous dans de l'éther diéthylique saturé en acide chlorhydrique gaz (70 ml) et le milieu réactionnel est

laissé sous agitation à température ambiante pendant 72 heures. Le précipité formé est filtré, rincé par de l'éther diéthylique puis séché pour fournir le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

Rendement : 42%

5 IR :  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1733 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  thioester  $1692 \text{ cm}^{-1}$

PF :  $82^{\circ}\text{C}$  (décomp)

RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.86 (t, 6H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.6\text{Hz}$ ) ; 1.24 (massif, 44H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.52 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.52-2.62 (m, 4H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 3.07-3.15 (massif, 4H,  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ ) ; 3.40 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COO}-$ ) ; 3.61 (s, 2H,  $\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{COS}-$ ) ; 5.12 (m, 1H,  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ ) ; 8.01 (m, 3H,  $-\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$ )

**EXEMPLE 23 : Préparation de 1-tétradécylthioacétylamino-2-tétradécylthiacétyloxy-3-tétradécylthioacétylthiopropane**

15 Le chlorhydrate de 1-amino-2-tétradécylthioacétyloxy-3-tétradécylthioacétylthiopropane (exemple 22) (100 mg ; 0.15 mmol) et l'acide tétradécylthioacétique (exemple 1) (63 mg ; 0.22 mmol) sont dissous dans le dichlorométhane (30 ml) à  $0^{\circ}\text{C}$  avant d'ajouter la triéthylamine (0.044 ml), la dicyclohexylcarbodiimide (60 mg ; 0.29 mmol) et l'hydroxybenzotriazole (30 mg ; 0.22 mmol). Le milieu réactionnel est laissé sous agitation à  $0^{\circ}\text{C}$  pendant 1 heure puis ramené à température ambiante pendant 48 heures. Le précipité de dicyclohexylurée est filtré et rincé par du dichlorométhane et le filtrat est évaporé. Le résidu obtenu (263 mg) est purifié par flash chromatographie (éluant dichlorométhane-acétate d'éthyle 98-2) pour donner le composé souhaité sous forme de poudre blanche.

25 Rendement : 98%

Rf (dichlorométhane-acétate d'éthyle 95-5) : 0.38

IR :  $\nu_{\text{NH}}$  amide  $3340 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  ester  $1727 \text{ cm}^{-1}$  ;  $\nu_{\text{CO}}$  amide et thioester  $1655$  et  $1669 \text{ cm}^{-1}$

PF :  $63.9$  à  $67.1^{\circ}\text{C}$

30 RMN ( $^1\text{H}$ ,  $\text{CDCl}_3$ ) : 0.89 (t, 9H,  $\text{CH}_3$ ,  $J=6.2\text{Hz}$ ) ; 1.26 (massif, 66H,  $-\text{CH}_2-$ ) ; 1.54-1.66 (m, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 2.52-2.67 (m, 6H,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CO}-$ ) ; 3.08 (m, 1H,  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$  ou  $-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{NHCO}$ ) ; 3.21 (s, 2H,

- CH<sub>2</sub>-S-CH<sub>2</sub>-CONH-) ; 3.23 (s, 2H, CH<sub>2</sub>-S-CH<sub>2</sub>-COO-) ; 3.27 (m, 1H, -S-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO ou -S-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO) ; 3.43 (s, 2H, CH<sub>2</sub>-S-CH<sub>2</sub>-COS-) ; 3.50 (m, 1H, -S-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO ou -S-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO) ; 3.62 (m, 1H, -S-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO ou -S-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO) ; 5.06 (m, 1H, -COS-CH<sub>2</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-NHCO) ; 7.24 (t, 1H, -NHCO, J=6.7Hz)
- 5 SM (MALDI-TOF) : M+1 = 918 (M+H<sup>+</sup>) ; M+23 = 940 (M+Na<sup>+</sup>)

**EXEMPLE 24 : Méthode de préparation des composés selon l'invention.**

10

Pour conduire les expériences *in vitro* décrites dans les exemples suivants, les composés selon l'invention ont été préparés sous forme d'une émulsion telle que décrite ci-après.

- 15 L'émulsion comprenant un composé selon l'invention et de la phosphatidylcholine (PC) est préparée selon le protocole de Spooner et al. (Spooner, Clark et al. 1988). Le composé selon l'invention est mélangé à la PC selon un rapport 4:1 (w/w) dans du chloroforme, la mixture est séchée sous azote, puis évaporée toute la nuit sous vide, la poudre qui en résulte est reprise
- 20 par 0,16 M de chlorure de potassium contenant 0,01 M d'EDTA puis les particules lipidiques sont dispersées par ultra-sons pendant 30 minutes à 37°C. Les liposomes formés sont ensuite séparés par ultracentrifugation (ultracentrifugeuse XL 80, Beckman Coulter, Villepinte, France) à 25000 tr/m pendant 45 minutes pour récupérer les liposomes dont la taille est supérieure à
- 25 100 nm et se rapproche de celle des chylomicrons. Des liposomes constitués uniquement de PC sont préparés en parallèle pour servir de témoin négatif.

- La composition des liposomes en composés selon l'invention est estimée en utilisant le kit de dosage enzymocolorimétrique des triglycérides. Le dosage est effectué contre une gamme standard, préparée grâce au calibrateur des lipides
- 30 CFAS (Réf. N° 759350, Boehringer Mannheim GmbH, Allemagne). La gamme standard a été construite de 16 à 500 µg/ml. 100 µl de chaque dilution d'échantillon ou de gamme étalon sont déposés par puits d'une plaque de



titration (96 puits). Ensuite 200 µl de réactifs triglycérides (Réf. 701912, Boehringer Mannheim GmbH, Allemagne) sont rajoutés dans chaque puits, et l'ensemble de la plaque est incubé pendant 30 min. à 37°C. La lecture des Densités Optiques (DO) est effectuée à 492 nm sur le spectrophotomètre. Les concentrations en triglycérides de chaque échantillon sont calculées après construction de la courbe étalon selon une fonction linéaire  $y=ax+b$ , où y représente les DO et x les concentrations en triglycérides.

Les liposomes contenant les composés selon l'invention, ainsi préparés sont utilisés dans les expériences *in vitro* décrites dans les exemples suivants.

#### **EXEMPLE 25 : Evaluation de l'activation des PPARs *in vitro***

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

Les récepteurs nucléaires membres de la sous-famille des PPARs qui sont activés par deux classes majeures de composés pharmaceutiques, les fibrates et les glitazones, abondamment utilisées en clinique humaine pour le traitement des dyslipidémies et du diabète, jouent un rôle important dans l'homéostasie lipidique et glucidique. Les données expérimentales suivantes montrent que les composés selon l'invention activent PPAR  $\alpha$  *in vitro*.

L'activation des PPARs est évaluée *in vitro* dans des lignées de type fibroblastique RK13 ou dans une lignée hépatocytaire HepG2, par la mesure de l'activité transcriptionnelle de chimères constituées du domaine de liaison à l'ADN du facteur de transcription Gal4 de levure et du domaine de liaison du ligand des différents PPARs. L'exemple présenté ci-dessous est donné pour les cellules HepG2.

#### **A-/Protocoles de culture**

Les cellules HepG2 proviennent de l'ECACC (Porton Down, UK) et sont cultivées dans du milieu DMEM supplémenté de 10% vol/vol sérum de veau.

foetal, 100 U/ml pénicilline (Gibco, Paisley, UK) et 2 mM L-Glutamine (Gibco, Paisley, UK). Le milieu de culture est changé tous les deux jours. Les cellules sont conservées à 37°C dans une atmosphère humide contenant 5% de CO<sub>2</sub> et 95% d'air.

5

#### B-/Description des plasmides utilisés en transfection

Les plasmides pG5TkpGL3, pRL-CMV, pGal4-hPPAR  $\alpha$ , pGal4-hPPAR  $\gamma$  et pGal4-f ont été décrits par Raspe et al. (Raspe, Madsen et al. 1999). Les constructions pGal4-mPPAR  $\alpha$  et pGal4-hPPAR  $\beta$  sont obtenues par clonage dans le vecteur pGal4-f de fragments d'ADN amplifiés par PCR correspondants aux domaines DEF des récepteurs nucléaires PPAR  $\alpha$  de souris et PPAR  $\alpha$  humain respectivement.

10

#### C-/Transfection

Les cellules HepG2 sont ensemencées dans des boîtes de culture de 24 puits à raison de  $5 \times 10^4$  cellules/puits, sont transfectées pendant 2 heures avec le plasmide rapporteur pG5TkpGL3 (50 ng/puits), les vecteurs d'expression pGal4-f pGal4-mPPAR  $\alpha$ , pGal4-hPPAR  $\alpha$ , pGal4-hPPAR  $\gamma$  ou pGal4-hPPAR  $\beta$  (100 ng/puits) et le vecteur de contrôle de l'efficacité de transfection pRL-CMV (1 ng/puits) suivant le protocole décrit précédemment (Raspe, Madsen et al. 1999) et incubées pendant 36 heures avec les composés testés. A l'issue de l'expérience, les cellules sont lysées (Gibco, Paisley, UK) et les activités luciférase sont déterminées à l'aide du kit de dosage Dual-Luciferase<sup>TM</sup> Reporter Assay System (Promega, Madison, WI, USA) selon la notice du fournisseur. Le contenu en protéines des extraits cellulaires est ensuite évalué à l'aide du kit de dosage Bio-Rad Protein Assay (Bio-Rad, Munich, Allemagne) selon la notice du fournisseur.

20

25

30

Les inventeurs mettent en évidence une augmentation de l'activité luciférase dans les cellules traitées avec les composés selon l'invention et transfectées avec le plasmide pGal4-hPPAR  $\alpha$ . Cette induction de l'activité luciférase indique que les composés selon l'invention, sont des activateurs de PPAR  $\alpha$ . Un

exemple de résultats obtenus avec des composés selon l'invention est présenté dans la figure 2.

**Figure 2 :** les cellules HepG2, transfectées avec les plasmides du système Gal4/PPAR  $\alpha$ , sont incubées avec différentes concentrations (5, 15, 50 et 100  $\mu$ M) des composés selon l'invention (Ex 2, Ex 4, Ex 5, Ex 6, Ex 11) pendant 24h ainsi qu'avec différentes concentrations de véhicule (PC) notées 1, 2, 3, 4 à titre de contrôles respectivement pour les concentrations 5, 15, 50 et 100  $\mu$ M des composés selon l'invention (suivant le rapport 4 :1 w/w décrit dans l'exemple 24) (Méthode de préparation des composés selon l'invention). Les résultats sont représentés par le facteur d'induction (signal luminescent des cellules traitées divisé par le signal luminescent des cellules non traitées) en fonction des différents traitements. Plus le facteur d'induction est élevé, meilleure est la propriété d'agoniste pour PPAR  $\alpha$ . Les résultats montrent que le composé selon l'invention Ex 2 favorise l'induction du signal luminescent d'un facteur maximal de 19,8 à 50  $\mu$ M, de 19,2 à 100  $\mu$ M, de 7,7 à 15  $\mu$ M et de 1,5 à 5  $\mu$ M. Le composé selon l'invention Ex 5 induit également une augmentation du facteur d'induction avec un effet dose de 10,5 à 100  $\mu$ M, 7 à 50  $\mu$ M, 2,5 à 15  $\mu$ M et 1,2 à 5  $\mu$ M. Le composé selon l'invention Ex 6 induit aussi une augmentation du signal luminescent, révélateur d'une activité sur le récepteur nucléaire PPAR  $\alpha$ . Les facteurs d'induction pour le composé Ex 6 sont de 14,5 à 100  $\mu$ M, 9,6 à 50  $\mu$ M, 2,2 à 15  $\mu$ M et 1,1 à 5  $\mu$ M. En revanche lorsque les cellules sont incubées avec le véhicule (liposome de PC) aucune induction significative n'est observée. Ces résultats montrent que les composés selon l'invention testés possèdent, de manière significative, la propriété de ligand vis-à-vis de PPAR  $\alpha$  et permettent aussi son activation au niveau transcriptionnel.

#### D-/ Analyse des ARN

Les ARN messagers sont extraits des cellules HepG2 à l'aide des réactifs du kit Absolutely RNA RT-PCR miniprep Kit (Stratagene, France) suivant les instructions du fournisseur, dosés par spectrophotométrie et quantifiés par RT-PCR semi-quantitative ou quantitative à l'aide du kit Light Cycler Fast Start DNA Master Sybr Green I kit (Hoffman-La Roche, Bâle, Suisse) sur un appareil Light

Cycler System (Hoffman-La Roche, Bâle, Suisse). Des paires d'amorces spécifiques des gènes ACO et Apo AI, cibles de PPAR  $\alpha$  sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes 36B4, beta-actine et GAPDH sont utilisées comme sondes témoins (Cf. tableau I ci-dessous).

5

**Tableau I :**

nom	séquence	PCR semi quantitativ e		PCR quantitative		gène
		Tm	nbr cycl e	Tm	nbr cycle sortie	
ApoAI r 1 s 741	GCCTGAATCTCCT GGACAACTG	58°C	25	58°C	18 à 20	Apo AI
ApoAI r 1 as 742	ATGCCTTTGCATCT CCTTCG					
ApoB r 1 s 743	ATACAGCCTGAGT GAGCCTCTTCAG	55°C	30	X	X	Apo B
ApoB r 1 as 744	CCAGGGAGTTGGA GACCGTG					
GAPDH h 1 s 390	GACATCAAGAAGG TGGTGAA	55°C	25	55°C	20 (variable)	GAPDH
GAPDH h 1 as 389	CCACATACCAGGA AATGAGC					
beta-actine h 1 s 189	TTCAACTCCATCAT GAAGTGTGAC	55°C	25	55°C	variable	$\beta$ actine
beta-actine h 1 as 188	TCGTCATACTCCTT GCTTGCTGATCC					
CPT1 r 1 s 517	GCTGGCTTATCGT GGTGGTG	60°C	25	60°C	20 à 25	CPT-I
CPT1 r 1 as 516	GACCTGAGAGGAC CTTGACC					
36B4 h 1 s 177	CATGCTCAACATCT CCCCCTTCTCC	X	X	55°C	23	36B4
36B4 h 1 as 178	GGGAAGGTGTAAT CCGTCTCCACAG					
ACOX1 r 1 as 457	CGCATCCATTTCTC CTGCTG	60°C	25	60°C	18 à 24	ACO
ACOX1 r 1 s 458	TTCTGTGCGCCACCT CCTCTG					

ApoCIII_r_1_s 797	ATGCAGCCCCGAA TGCTCCTCATCGT GG	55°C	30	55°C	28 à 30	Apo CIII
ApoCIII_r_1_as 798	TCACGGCTCAAGA GTTGGTGTTAC					
CPT2_r_1_s 725	CAGAAGCCTCTCTT GGATGACAG	55°C	25	X	X	CPT-II
CPT2_r_1_as 726	TTGGTTGCCCTGG TAAGCTG					
ABCA1_h_2_s	CTGAGGTTGCTGC TGTGGAAG	65°C	21	X	X	ABCA1
ABCA1_h_2_as	CATCTGAGAACAG GCGAGCC					

Les résultats obtenus confirment que les composés testés sont capables d'activer très fortement le récepteur nucléaire PPAR  $\alpha$  (résultats non montrés).

#### 5 **EXEMPLE 26 : Evaluation des effets sur le métabolisme lipidique *in vivo***

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

- 10 Les fibrates, abondamment utilisés en clinique humaine pour le traitement des dyslipidémies impliquées dans le développement de l'athérosclérose, une des principales causes de mortalité et de morbidité dans les sociétés occidentales, sont de puissants activateurs du récepteur nucléaire PPAR $\alpha$ . Celui-ci régule l'expression de gènes impliqués dans le transport (apolipoprotéines telles que
- 15 Apo AI, ApoAII et ApoC-III, transporteurs membranaires tels que FAT (Fatty Acid Transporter)) ou le catabolisme des lipides (ACO (Acyl CoA Oxydase), CPT-I ou CPT-II (Camitine Palmitoyl Transférase I et II)). Un traitement par les activateurs de PPAR $\alpha$  se traduit donc chez le rongeur par une diminution des taux circulants de cholestérol et de triglycérides.

20

Les protocoles suivants permettent de mettre en évidence une baisse du taux de triglycérides et du taux de cholestérol circulant, ainsi que l'intérêt des composés

selon l'invention dans le cadre de la prévention et/ou du traitement des maladies cardio-vasculaires.

### 1) Traitement des animaux

5

Des rats Sprague-Dawley de 200 à 230 g (Charles River, L'Arbresle, France) sont maintenus sous un cycle lumière/obscurité de 12 heures à une température constante de  $20 \pm 3^\circ\text{C}$ . Après une acclimatation d'une semaine, les rats sont pesés et rassemblés par groupes de 8 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution de taux plasmatiques de cholestérol et de triglycérides soient uniformes. Les composés testés sont suspendus dans un véhicule (carboxyméthylcellulose 0,5% (CMC) et Tween 0,1%) et administrés par gavage intra-gastrique, à raison d'une fois par jour pendant 15 jours aux doses indiquées. Les animaux ont un accès libre à l'eau et à la nourriture. A l'issue de l'expérience les animaux sont pesés et sacrifiés sous anesthésie après un jeûne de 5 heures. Le sang est collecté sur EDTA. Le plasma est préparé par centrifugation à 3000 tours/minutes pendant 20 minutes. Des échantillons de foie sont prélevés et conservés congelés dans l'azote liquide pour analyse ultérieure. La carboxyméthylcellulose utilisée est un sel de sodium de carboxyméthylcellulose de viscosité moyenne (Ref. C4888, Sigma-aldrich, France). Le Tween utilisé est le Polyoxyéthylènesorbitan Monooleate (Tween 80, Ref. P8074, Sigma-aldrich, France)

25

### 2) Mesure des lipides et apolipoprotéines sériques

30

Les concentrations plasmatiques des lipides (cholestérol total et triglycérides) sont mesurées par dosage colorimétrique (Bio-Mérieux, Marcy l'Etoile, France) selon les indications du fournisseur. Les concentrations plasmatiques des apolipoprotéines AII, AI et CIII sont mesurées selon les méthodes décrites précédemment (Raspe, Madsen et al. 1999) et (Asset, Staels et al. 1999). Pour séparer les lipoprotéines selon leur taille, 300  $\mu\text{L}$  de plasma sont injectés sur une colonne Sepharose 6HR 10/30 (Pharmacia, Uppsala, Suède) et élués à

flux constant (0,2 ml/minute) avec du PBS (pH 7,2). La densité optique de l'effluent est enregistrée à 280 nm. L'effluent est collecté par fraction de 0,3 ml. Les concentrations de lipides dans les différentes fractions sont mesurées par dosage colorimétrique (Bio-Mérieux, Marcy l'Etoile, France) selon les indications du fournisseur.

Les résultats obtenus sont présentés dans les figures 3A et 3B.

Sur la figure 3A sont représentés les effets du traitement de rats Sprague-Dawley avec le composé selon l'invention de l'exemple 11 (300 mg/kg/j) sur le taux plasmatique de cholestérol total. La figure 3A montre que le taux de cholestérol total plasmatique est diminué par le traitement des animaux avec le composé selon l'invention de l'exemple 11.

Sur la figure 3B sont représentés les effets du traitement de rats Sprague-Dawley avec le composé selon l'invention de l'exemple 11 (300 mg/kg/j) sur le taux plasmatique de triglycérides. La figure 3B montre que le taux de triglycérides plasmatiques est diminué par le traitement des animaux avec le composé selon l'invention de l'exemple 11.

Pour séparer les lipoprotéines selon leur taille, 300 µL de plasma sont injectés sur une colonne Sepharose 6HR 10/30 (Pharmacia, Uppsala, Suède) et élués à flux constant (0,2 ml/minute) avec du PBS (pH 7,2). La densité optique de l'effluent est enregistrée à 280 nm. L'effluent est collecté par fraction de 0,3 ml. Les concentrations de lipides dans les différentes fractions sont mesurées par dosage colorimétrique (Bio-Mérieux, Marcy l'Etoile, France) selon les indications du fournisseur.

Les résultats obtenus confirment les effets *in vivo* des composés selon l'invention. En outre, on observe une diminution du cholestérol dans les différentes classes de lipoparticules particulièrement les particules de grande taille (VLDL) et les particules de petite taille (HDL). On observe de plus une distribution typique des triglycérides principalement localisés dans une population de lipoparticules de grande taille. La concentration en triglycérides y est nettement diminuée. Cette diminution est caractéristique des effets des activateurs de PPAR  $\alpha$ .

### 3) Analyse des ARN

L'ARN total est isolé des fragments de foie par extraction à l'aide du mélange thiocyanate de guanidine/phénol acide/chloroforme suivant le protocole décrit  
5 précédemment (Raspe, Madsen et al. 1999). Les ARN messagers sont quantifiés par RT-PCR semi-quantitative ou quantitative à l'aide du kit Light  
Cycler Fast Start DNA Master Sybr Green I kit (Hoffman-La Roche, Bâle, Suisse) sur un appareil Light Cycler System (Hoffman-La Roche, Bâle, Suisse). Des  
10 paires d'amorces spécifiques des gènes ACO, Apo CIII, Apo AI, CPT-I et CPT-II sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes  
36B4,  $\alpha$ -actine et GAPDH sont utilisées comme sondes témoins.

Les inventeurs montrent ainsi que l'expression des gènes impliqués dans le transport ou le catabolisme des lipides augmente, ce qui confirme les résultats  
15 obtenus précédemment (activation des PPARs et diminution des taux plasmatiques de cholestérol et de triglycérides).

#### EXEMPLE 27 : Evaluation des propriétés antioxydantes des composés selon l'invention

20

##### A-/Protection de l'oxydation des LDL par le cuivre :

L'oxydation des LDL est une modification importante et joue un rôle  
25 prépondérant dans la mise en place et le développement de l'athérosclérose (Jurgens, Hoff et al. 1987). Le protocole suivant permet la mise en évidence des propriétés antioxydantes des composés. Sauf mention différente, les réactifs proviennent de chez Sigma (St Quentin, France).

Les LDL sont préparés suivant la méthode décrite par Lebeau et al. (Lebeau,  
30 Furman et al. 2000).



Les solutions de composés à tester sont préparées à  $10^{-2}$  M dans de l'éthanol et diluées dans du PBS pour avoir des concentrations finales allant de 0,1 à 100  $\mu$ M pour une concentration totale d'éthanol de 1% (v/v).

5 Avant l'oxydation, l'EDTA est retiré de la préparation de LDL par dialyse. L'oxydation a ensuite lieu à 30°C en ajoutant 100  $\mu$ l d'une solution à 16,6  $\mu$ M de sulfate de cuivre à 800  $\mu$ L de LDL (125  $\mu$ g de protéines/ml) et 100  $\mu$ l d'une solution du composé à tester. La formation de diènes, l'espèce à observer, se mesure par densité optique à 234 nm dans les échantillons traités avec les  
10 composés en présence ou en absence de cuivre. La mesure de la densité optique à 234 nm est réalisée toutes les 10 minutes pendant 8 heures à l'aide d'un spectrophotomètre thermostaté (Kontron Uvikon 930). Les analyses sont réalisées en triplicata. Nous considérons que les composés ont une activité antioxydante lorsqu'ils induisent un décalage de phase par rapport à l'échantillon  
15 témoin. Les inventeurs mettent en évidence que les composés selon l'invention retardent l'oxydation des LDL (induite par le cuivre), ceci indiquant que les composés selon l'invention possèdent un caractère antioxydant intrinsèque. Un exemple de résultats obtenus avec des composés selon l'invention est présenté dans la figure 4.

20

La figure 4 montre que les composés selon l'invention, Ex 2, 4, 5, 6 et 11, possèdent des propriétés antioxydantes intrinsèques et favorisent également le ralentissement de la vitesse d'oxydation des LDL par le cuivre. En effet, ils induisent un décalage de la lag phase, celle-ci étant retardée lors du traitement  
25 des cellules par les composés selon l'invention de 13,4% pour l'exemple 2 jusqu'à 34,3% pour l'exemple 4 (voir figure 4A). Les composés selon l'invention ne semblent pas modifier la vitesse d'oxydation (voir figure 4B) ni la quantité de diènes formés (voir figure 4C).

30 B-/Evaluation de la protection conférée par les composés selon l'invention vis-à-vis de la peroxydation lipidique :

La mesure de l'oxydation des LDL est réalisée par la méthode des TBARS (Thiobarbituric Acid Reactive Substances).

Selon le même principe que celui décrit précédemment, les LDL sont oxydés avec du sulfate de cuivre et la peroxydation lipidique est déterminée de la manière suivante :

Les TBARS sont mesurés à l'aide d'une méthode spectrophotométrique, l'hydroperoxydation lipidique est mesurée en utilisant l'oxydation peroxyde-lipide dépendante de l'iodide en iode. Les résultats sont exprimés en nmol de malonodialdéhyde (MDA) ou en nmol d'hydroperoxyde par mg de protéines.

Les résultats obtenus en mesurant l'inhibition de la formation de diènes conjugués, sont confirmés par les expériences de mesure de peroxydation lipidique des LDL. Les composés selon l'invention protègent également de manière efficace les LDL contre la peroxydation lipidique induite par le cuivre (agent oxydant).

#### **Exemple 28 : Mesure des propriétés antioxydantes des composés selon l'invention sur des cultures de cellules**

A-/Protocole de culture :

Les lignées cellulaires utilisées pour ce type d'expériences sont de type neuronales, neuroblastomes (humains) et cellules PC12 (rat). Les cellules PC12 ont été préparées à partir d'un pheochromocytome de rat et sont caractérisées par Greene et Tischler (Greene and Tischler 1976). Ces cellules sont couramment utilisées pour des études de différenciation neuronale, transduction du signal et mort neuronale. Les cellules PC12 sont cultivées comme précédemment décrit (Farinelli, Park et al. 1996), dans du milieu complet RPMI (Invitrogen) complémenté avec 10% de sérum de cheval et 5% de sérum de veau foetal.

Des cultures (primaires) de cellules endothéliales et de muscles lisses sont également utilisées. Les cellules sont commandées chez Promocell (Promocell GmbH, Heidelberg) et sont cultivées selon les indications du fournisseur.

Les cellules sont traitées avec différentes doses de composés selon l'invention  
5 de 5 à 100  $\mu$ M pendant 24 heures. Les cellules sont alors récupérées et l'augmentation de l'expression des gènes d'intérêt est évaluée par PCR quantitative.

#### B-/Mesure des ARNm :

10

Les ARNm sont extraits des cellules en culture traitées ou non avec les composés selon l'invention. L'extraction est réalisée à l'aide des réactifs du kit Absolutely RNA RT-PCR miniprep Kit (Stratagene, France) selon les indications du fournisseur. Les ARNm sont ensuite dosés par spectrométrie et quantifiés par  
15 RT-PCR quantitative à l'aide du kit Light Cycler Fast start DNA Master Sybr Green I kit (Roche) sur un appareil Light Cycler System (Roche, France). Des paires d'amorces spécifiques des gènes de la Super Oxyde Dismutase (SOD), de la Catalase et de la Glutathion Peroxydase (GPx), enzymes anti-oxydantes, sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes  $\beta$ -  
20 actine et cyclophiline sont utilisées comme sondes témoin.

L'augmentation de l'expression des ARNm, mesurée par RT-PCR quantitative, des gènes des enzymes antioxydantes est mise en évidence dans les différents types cellulaires utilisés, lorsque les cellules sont traitées avec les composés selon l'invention.

25

#### C-/Contrôle du stress oxydatif :

##### Mesure des espèces oxydantes dans les cellules en culture :

Les propriétés antioxydantes des composés sont également évaluées à l'aide  
30 d'un indicateur fluorescent dont l'oxydation est suivie par l'apparition d'un signal fluorescent. La diminution d'intensité du signal fluorescent émis est mesurée dans les cellules traitées avec les composés de la manière suivante : les cellules

PC12 cultivées comme précédemment décrit (plaque noire 96 puits fonds transparent, Falcon) sont incubées avec des doses croissantes de peroxyde d'hydrogène (0,25 mM – 1 mM) dans du milieu sans sérum pendant 2 et 24 heures. Après l'incubation le milieu est enlevé et les cellules sont incubées avec  
5 une solution de diacétate de dichlorodihydrofluorescéine (DCFDA, Molecular Probes, Eugene, USA) 10 µM dans du PBS pendant 30 min à 37°C et dans une atmosphère contenant 5% de gaz carbonique. Les cellules sont ensuite rincées avec du PBS. La détection de la fluorescence émise par l'indicateur de l'oxydation est mesurée à l'aide d'un fluorimètre (Tecan Ultra 384) à une  
10 longueur d'onde d'excitation de 495 nm et une longueur d'onde d'émission de 535 nm. Les résultats sont exprimés en pourcentage de protection par rapport au témoin oxydé.

L'intensité de fluorescence est plus faible dans les cellules incubées avec les composés selon l'invention que dans les cellules non traitées. Ces résultats  
15 indiquent que les composés selon l'invention favorisent l'inhibition de la production d'espèces oxydantes dans des cellules soumises à un stress oxydatif. Les propriétés antioxydantes décrites précédemment sont également efficaces pour induire une protection antiradicalaire dans des cellules en culture.

#### 20 D- Mesure de la peroxydation lipidique :

Les différentes lignées cellulaires (modèles cellulaires cités précédemment) ainsi que les cellules en culture primaire sont traitées comme précédemment. Le surnageant des cellules est récupéré après le traitement et les cellules sont  
25 lysées et récupérées pour la détermination de la concentration protéique. La détection de la peroxydation lipidique est déterminée de la manière suivante : la peroxydation lipidique est mesurée à l'aide d'acide thiobarbiturique (TBA) qui réagit avec la lipoperoxydation des aldéhydes tel que le malonodialdéhyde (MDA). Après les traitements, le surnageant des cellules est collecté (900 µl) et  
30 90 µl d'hydroxytoluène butylé y sont ajoutés (Morliere, Moysan et al. 1991). 1 ml d'une solution de TBA à 0,375% dans l'acide chlorhydrique 0,25M contenant 15% d'acide trichloroacétique est également ajouté aux milieux réactionnels. Le

mélange est chauffé à 80°C pendant 15 min, refroidi sur glace et la phase organique est extraite avec du butanol. L'analyse de la phase organique se fait par spectrofluorométrie ( $\lambda_{exc}=515$  nm et  $\lambda_{em}=550$  nm) à l'aide du spectrofluorimètre Shimadzu 1501 (Shimadzu Corporation, Kyoto, Japon). Les

5 TBARS sont exprimés en équivalents MDA en utilisant comme standard le tétraéthoxypropane. Les résultats sont normalisés par rapport au contenu en protéines.

La diminution de la peroxydation lipidique observée dans les cellules traitées avec les composés selon l'invention confirme les résultats obtenus  
10 précédemment.

Les composés selon l'invention présentent avantageusement des propriétés antioxydantes intrinsèques qui permettent de ralentir et/ou d'inhiber les effets d'un stress oxydatif. Les inventeurs montrent également que les composés selon l'invention sont capables d'induire l'expression des gènes d'enzymes  
15 antioxydantes. Ces caractéristiques particulières des composés selon l'invention permettent aux cellules de lutter plus efficacement contre le stress oxydatif et donc d'être protégées vis à vis des dommages induits par les radicaux libres.

#### 20 **EXEMPLE 20 : Evaluation des effets sur l'expression d'enzymes impliquées dans la $\beta$ -oxydation mitochondriale et peroxysomale**

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

25

Les acides gras constituent une réserve essentielle d'énergie. La  $\beta$ -oxydation mitochondriale et peroxysomale des acides gras sont les principales voies de catabolisme des acides gras responsables de la mobilisation de cette énergie. Ces deux processus jouent donc un rôle primordial dans le contrôle des taux  
30 sériques d'acide gras libres ainsi que dans la régulation de la synthèse des triglycérides. L'enzyme qui détermine la vitesse de la  $\beta$ -oxydation peroxysomale est l'ACO. La  $\beta$ -oxydation mitochondriale est limitée par le transport des acides

gras au sein de la mitochondrie. Celui-ci dépend de l'activité des enzymes CPT-I et CPT-II. La régulation de l'expression des enzymes ACO, CPT-I et CPT-II joue un rôle primordial dans le contrôle de la  $\beta$ -oxydation peroxysomale et mitochondriale, respectivement.

5

Les composés selon l'invention induisent l'expression de l'ACO, de CPT-I et de CPT-II. Cette activité a été mise en évidence de la manière suivante :

10 Les hépatocytes de rats sont isolés par perfusion de foies de rat Wistar OFA mâles (Charles River, L'Arbresle, France) dont le poids corporel est compris entre 175 et 225 g à l'aide d'un mélange de collagénase et de thermolysin (Blendzyme 3, Roche, Bâle, Suisse). Le foie de rats anesthésiés au pentobarbital est perfusé via la veine porte, d'abord par 100 ml d'un tampon de lavage (Liver perfusion medium, Gibco, Paisley, UK) et ensuite par 200 ml du milieu de  
15 digestion suivant : HBSS dépourvu de chlorure de calcium et de sulfate de magnésium (Sigma, St Louis, MI, USA) supplémenté de 10 mM Hepes, pH 7,6, de 4 mM chlorure de calcium et de 7 mg de Blendzyme 3 suivant une modification du protocole décrit (Raspe, Madsen et al. 1999). Lorsque la viabilité des cellules, déterminée par test au Bleu Trypan (Sigma, St Louis, MI, USA),  
20 excède 80%, les hépatocytes sont étalés dans des boîtes de culture à 6 puits à raison de  $10^5$  cellules/cm<sup>2</sup> pour les expériences de quantification des ARN messagers. Les cellules sontensemencées et incubées pendant 4 heures dans un milieu de culture Williams E supplémenté de 100 U/ml pénicilline (Gibco, Paisley, UK), 2 mM L-Glutamine (Gibco, Paisley, UK), 2 % vol/vol UltrosER SF  
25 (Biosepra, Cergy St-Christophe, France), 0,2% masse/vol albumine sérique bovine (Sigma, St Louis, MI, USA), 1  $\mu$ M Dexaméthasone (Sigma, St Louis, MI, USA) et 100 nM T3 (Sigma, St Louis, MI, USA). L'expérience est ensuite poursuivie dans le même milieu de culture dépourvu d'UltrosER. Les composés testés sont ajoutés à la concentration indiquée directement dans le milieu de  
30 culture.

L'ARN total est isolé des fragments de foie par extraction à l'aide du mélange thiocyanate de guanidine/phénol acide/chloroforme suivant le protocole décrit précédemment (Raspe, Madsen et al. 1999). Les ARN messagers sont quantifiés par RT-PCR semi-quantitative ou quantitative à l'aide du kit Light  
5 Cyclor Fast Start DNA Master Sybr Green I kit (Hoffman-La Roche, Bâle, Suisse) sur un appareil Light Cyclor System (Hoffman-La Roche, Bâle, Suisse). Des paires d'amorces spécifiques des gènes ACO, Apo CIII, Apo AI, CPT-I et CPT-II sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes 36B4, beta-actine et GAPDH sont utilisées comme sondes témoins (Cf. tableau  
10 I).

L'ARN isolé d'hépatocytes en culture primaire décrits ci-dessus ou de fragments de foie prélevé sur des rats traités avec les composés testés sont quantifiés par RT-PCR semi-quantitative ou quantitative comme décrit dans les exemples 25 et 26 à l'aide de paires d'amorces spécifiques des gènes ACO, CPT-I et CPT-II.

15

### **EXEMPLE 30 : Evaluation des capacités d'oxydation des acides gras**

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est  
20 décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

Les capacités d'oxydation des acides gras déterminent les taux sériques d'acides gras libres ainsi que la possibilité de synthèse des triglycérides. Une accumulation d'acide gras libres dans le sang ou de triglycérides en dehors du  
25 tissu adipeux favorisent la résistance à l'insuline. D'autre part, une élévation des taux plasmatiques de triglycérides est actuellement considérée comme un facteur de risque des maladies cardiovasculaires. Une augmentation des capacités d'oxydation des acides gras présente donc un intérêt thérapeutique.

30 Les composés selon l'invention activent l'oxydation des acides gras par les mitochondries et les peroxysomes. Cette capacité a été mise en évidence de la manière suivante :

On teste les activités CPT-I et CPT-II mitochondriales selon le protocole décrit par Madsen et al. (Madsen et al, 1999).

On teste l'activité ACO selon le protocole décrit par Asiedu et al. (Asiedu et al, 1995).

On teste la  $\beta$ -oxydation mitochondriale et peroxysomale des acides gras selon le protocole décrit par Hovik et al. (Hovik et al, 1990).

### **EXEMPLE 31 : Evaluation des effets sur le transport inverse du cholestérol**

10

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

La corrélation négative entre le taux d'HDL-cholestérol et les maladies cardiovasculaires est aujourd'hui bien connue. La capacité d'un composé à augmenter le transport inverse du cholestérol (RCT) est considérée comme un mécanisme par lequel les HDL protègent de l'athérosclérose.

Le RCT est un processus qui permet au cholestérol, en excès dans les tissus extra-hépatiques, d'être récupéré et exporté vers le foie où il est converti en acides biliaires avant d'être excrété dans la bile.

La présence de cellules spumeuses dérivées de macrophages est une des caractéristiques des premières étapes de la formation de la lésion d'athérosclérose.

L'efflux du cholestérol des macrophages est donc une phase critique pour la prévention de la formation des cellules spumeuses et, par conséquent, présente un effet protecteur vis-à-vis de l'athérosclérose. L'étape cruciale du RCT est le transfert du cholestérol en excès et des phospholipides des membranes cellulaires aux HDL naissantes. A ce titre, le transporteur ABCA1 (ATP binding cassette A1) joue un rôle clef dans ce processus et son expression est corrélée avec la réduction du développement de la plaque d'athérosclérose en stimulant l'efflux de cholestérol dans les macrophages.



D'autre part, il a récemment été démontré que ABCA1 est un gène cible du récepteur nucléaire LXR  $\alpha$ , lui même gène cible des récepteurs PPAR  $\alpha$  et PPAR  $\alpha$ .

- 5 Les composés selon l'invention induisent l'expression de LXR $\alpha$  et d'ABCA1 et stimulent l'efflux du cholestérol dans 2 modèles *in vitro* de macrophages THP1 et primaires.

1/ mesure de l'expression d'ABCA1 et de LXR  $\alpha$ :

10

a/ Différentiation et traitement des macrophages humains THP-1 et primaires

Des monocytes THP-1 (ATCC, Rockville, Maryland) sont étalés dans des boîtes de culture à 6 puits en présence de PMA (Phorbol Myristate Acetate) et de sérum de veau foetal et incubés à 37°C pendant 6 jours, ce qui permet leur

15 différenciation en macrophages.

En ce qui concerne les macrophages primaires, les cellules mononuclées sont isolées à partir de sang humain comme précédemment décrit (Chinetti et al. 2001) et sont étalées sur des plaques 6 puits et cultivées pendant 10 jours en présence de sérum humain pour permettre l'adhérence et la différenciation des

20 monocytes primaires en macrophages.

Le traitement à l'aide des différents composés est réalisé pendant 48h dans un milieu sans sérum humain ou de veau foetal mais supplémenté avec du sérum Nutridoma HU (Boehringer) à 1%.

- 25 b/ Mesure des ARN messagers :

Les ARN totaux sont extraits des macrophages traités à l'aide du kit RNeasy mini (QIAGEN, Hilden, Allemagne) suivant les instructions du fournisseur, dosés par spectrométrie et quantifiés par RT-PCR quantitative à l'aide du kit Light

30 Cyclor Fast DNA Master Green I (Hoffman-La Riche, Bâle, Suisse) sur un appareil Light Cyclor System (Hoffman-La Riche, Bâle, Suisse). Des paires d'amorces spécifiques des gènes ABCA1 & LXR  $\alpha$  sont utilisées comme sondes.

## 2/ Mesure de l'efflux de cholestérol:

### a/ Différentiation et traitement des macrophages humains THP-1 et primaires

- 5 Les macrophages sont différenciés à partir de monocytes THP-1 ou primaires comme dans l'expérience précédente (1/ mesure de l'expression d'ABCA1 et de LXR $\alpha$ )

### b/ Chargement des macrophages en cholestérol et mesure de l'efflux

- 10 Les macrophages sont pré-traités pendant 24 h avec les composés, mais aussi chaque 24h pendant toute la durée de l'expérience. Ils sont chargés en cholestérol lors d'une incubation de 48h en présence de LDL acétylées (50  $\mu$ g/ml contenant du cholestérol marqué au Tritium) dans un milieu RPMI 1640 supplémenté avec 1% de Nutidoma HU (Boehringer).
- 15 Après cette étape, les cellules sont lavées 2 fois avec du PBS et incubées pendant 24h dans du milieu RPMI sans Nutridoma avec ou sans apolipoprotéine A-I. A la fin de cette étape, le milieu est récupéré et les lipides intracellulaires sont extraits dans un mélange hexane / isopropanol, et séchés sous azote.
- 20 L'efflux est quantifié à l'aide d'un lecteur à scintillation Tri-Carb<sup>®</sup> 2100 TR (Packard, Meriden, CT, USA) en divisant le nombre de coups comptés dans le milieu par le nombre de coups total comptés dans le milieu et dans les cellules.

## **EXEMPLE 32: Evaluation des effets sur le syndrome métabolique (syndrome X) et le diabète**

25

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

- 30 La résistance à l'insuline est à la base du syndrome métabolique caractérisé par une intolérance au glucose, une hyperinsulinémie, une dyslipidémie et l'hypertension. La combinaison de plusieurs facteurs de risque cardiovasculaire qui se traduit par un risque accru de maladies cardiovasculaires consécutives à

l'athérosclérose est responsable de la majorité de la mortalité et de la morbidité liées au diabète de type II. Les traitements médicamenteux du syndrome métabolique ont donc pour principale cible la résistance à l'insuline.

- 5 Les composés selon l'invention réduisent les manifestations du syndrome métabolique (Syndrome X) telles que l'élévation des acides gras libres, l'hyperinsulinémie, l'hyperglycémie et la réponse insulinémique au glucose (test de tolérance au glucose) et le diabète, dans deux modèles animaux qui présentent une résistance à l'insuline à l'origine du syndrome métabolique, les
- 10 souris C57BL/6 maintenues sous régime riche en graisses, et le rat Zucker obèse (fa/fa). Ces propriétés sont mises en évidence de la manière suivante :

#### 1) Traitement des animaux

- 15 Des souris C57BL/6 (Charles River, L'Arbresle, France) mâles âgées de 6 semaines au début de l'expérience ont été aléatoirement rassemblées par groupes de 6 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution de leur poids corporel soit uniforme. Les souris ont reçu un régime pauvre en graisse (UAR AO4), un régime enrichi en graisse (huile de coco 29% poids/poids) ou le même
- 20 régime enrichi complété avec les composés étudiés. Des rats Zucker mâles obèses (fa/fa) ou non obèses (fa /+), âgés de 5 semaines ou de 21 semaines (Charles River, L'Arbresle, France) et rassemblés par groupes de 8 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution des taux plasmatiques de cholestérol et de triglycérides soient uniformes ; sont maintenus sous régime
- 25 standard. Les animaux sont maintenus sous un cycle lumière/obscurité de 12 heures à une température constante de  $20 \pm 3^{\circ}\text{C}$ . Les animaux ont un accès libre à l'eau et à la nourriture. La prise de nourriture et la prise de poids sont enregistrées. Les composés testés sont suspendus dans un véhicule (carboxyméthylcellulose 0,5% (CMC) et Tween 0,1%) et administrés par gavage
- 30 intra-gastrique, à raison d'une fois par jour pendant 15 jours aux doses indiquées. A l'issue du traitement, certains animaux subissent un test de tolérance au glucose comme décrit ci-dessous. A l'issue de l'expérience les

autres animaux sont pesés et sacrifiés sous anesthésie après un jeûne de 5 heures. Le sang est collecté sur EDTA. Le plasma est préparé par centrifugation à 3000 tours/minutes pendant 20 minutes. Des échantillons de foie sont prélevés et conservés congelés dans l'azote liquide pour analyses ultérieures.

5

## 2) Dosage des acides gras libres et des lipides

Les taux d'acides gras libres sont variables chez les rats diabétiques. La concentration en acides gras libres dans le sérum ou le plasma, est mesurée par réaction enzymatique colorimétrique « NEFA/FFA » WAKO (Labo immuno systems, Neuss, Allemagne) sur du sérum ou du plasma.

10

Les concentrations plasmatiques des lipides (cholestérol total et triglycérides) sont mesurées par dosage colorimétrique (Bio-Mérieux, Marcy l'Etoile, France) selon les indications du fournisseur.

15

## 3) Dosage de la glycémie

La mesure de la glycémie s'effectue par une réaction enzymatique colorimétrique (Sigma Aldrich, St Louis, MO).

20

## 4) Dosage de l'insuline

Afin de mettre en évidence une hyperinsulinémie, les taux d'insuline sont dosés en utilisant le kit de dosage radioactif (Mercodia, Uppsala, Suède). L'insulinémie est déterminée sur des sérums ou des plasmas récoltés sur EDTA.

25

## 5) Test de tolérance au glucose

Les animaux ont été anesthésiés après un jeûne de 8 h par injection intrapéritonéale de pentobarbital sodique (50 mg/kg). Pour initier le test de tolérance au glucose, une injection de glucose (1 g/kg) est réalisée dans la cavité

30

intrapéritonéale avant de collecter des échantillons de sang au niveau de la veine caudale sur des tubes héparinés 0, 15, 30, 45, et 60 minutes après la charge en glucose. Les échantillons sont conservés sur glace, le plasma isolé et conservé à -20°C avant analyse.

5

### **EXEMPLE 33 : Evaluation des effets sur l'obésité**

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

10

L'obésité est associée à une augmentation de la résistance à l'insuline, au diabète de type II et à une augmentation du risque cardiovasculaire et de cancer. Elle joue donc un rôle central dans plusieurs pathologies typiques des sociétés occidentales et de ce fait représente un défi pharmacologique important.

15

Les composés selon l'invention réduisent la prise de poids dans deux modèles animaux qui présentent une obésité, les souris C57BL/6 maintenues sous régime riche en graisses et le rat Zucker obèse (fa/fa). Ces propriétés sont mises en évidence de la manière suivante :

20

#### **1) Traitement des animaux**

Des souris C57BL/6 (Iffa Credo, L'Arbresle, France) mâles, âgées de 6 semaines au début de l'expérience, ont été aléatoirement rassemblées par groupes de 6 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution de leur poids corporel soit uniforme. Les souris ont reçu un régime pauvre en graisse (UAR AO4), un régime enrichi en graisse (huile de coco 29% poids/poids) ou le même régime enrichi complété avec les composés étudiés. Des rats Zucker mâles obèses (fa/fa), âgés de 5 semaines (Iffa Credo, L'Arbresle, France) et rassemblés par groupes de 8 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution des taux plasmatiques de cholestérol et de triglycérides soit uniforme, sont maintenus sous régime standard complété avec les composés étudiés pendant 15 jours.

25

30

Les animaux sont maintenus sous un cycle lumière/obscurité de 12 heures à une température constante de  $20 \pm 3^{\circ}\text{C}$ . Les animaux ont un accès libre à l'eau et à la nourriture. La prise de nourriture et la prise de poids sont enregistrées. A l'issue de l'expérience les animaux sont pesés et sacrifiés sous anesthésie. Le  
5 plasma est préparé par centrifugation à 3000 tours/minutes pendant 20 minutes. Des échantillons de foie et de tissu adipeux sont prélevés, pesés et conservés congelés dans l'azote liquide pour analyses ultérieures.

## 2) Dosage de la leptine

10

La leptine, un marqueur de développement de l'obésité, est mesurée à l'aide du kit de dosage « Rat Leptin assay » de Linco Research (St Charles, MI, USA).

### **EXEMPLE 34 : Evaluation des effets sur la croissance cellulaire**

15

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

Les composés selon l'invention diminuent la croissance des cellules tumorales.

20

Cette activité est constatée en utilisant le protocole décrit par Hvattum et al. (Hvattum et al. 1993).

### **EXEMPLE 35 : Evaluation des effets des composés sur la resténose**

25

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

30

La prolifération des cellules musculaires lisses est une des principales composantes de l'athérogenèse, de la resténose et de l'hypertension associées aux maladies cardiovasculaires. L'identification d'inhibiteurs de cette prolifération représente donc un défi pharmacologique intéressant.

Les composés selon l'invention diminuent la croissance des cellules musculaires lisses vasculaires *in vitro* et réduisent la resténose *in vivo* dans le modèle d'angioplastie coronarienne au ballonnet chez le rat. Ces propriétés ont été  
5 mises en évidence de la manière suivante :

1) Mesure de la prolifération des cellules musculaires lisses.

Les cellules musculaires lisses d'artère coronaire ou d'aorte proviennent de  
10 Promocell (Heidelberg, Allemagne) et sont cultivées selon les indications du fournisseur dans un milieu de culture sélectionné pour les cellules musculaires lisses en présence de 10% de sérum de veau fœtal. Les cellules cultivées à 50% de confluence sont rendues quiescentes par omission de sérum pendant 24 heures. Les cellules sont ensuite traitées pendant 3 à 6 jours en présence de  
15 mitogènes (10% sérum, 20 ng/ml bFGF ou 2 U /ml  $\alpha$ -thrombine) et des composés selon l'invention. A l'issue de l'expérience, les cellules sont trypsinées et comptées à l'hémocytomètre.

2) Mesure de la resténose dans le modèle d'angioplastie coronarienne au  
20 ballonnet chez le rat.

Des rats Sprague-Dawley adultes de 200 à 300 g (Iffa Credo, L'Arbresle, France) sont maintenus sous un cycle lumière/obscurité de 12 heures à une température constante de  $20 \pm 3^\circ\text{C}$ . Après une acclimatation d'une semaine, les rats sont  
25 pesés et rassemblés par groupes de 6 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution de leur poids corporel soit uniforme. L'artère coronaire interne gauche est blessée à l'aide d'un ballonnet comme décrit précédemment (Ruef et al. 2000). Les composés selon l'invention sont suspendus dans un véhicule (carboxyméthylcellulose 0,5% (CMC) et Tween 0,1%) et administrés par gavage  
30 intra-gastrique, à raison d'une fois par jour pendant 4, 10 et 21 jours à différentes doses. Le traitement débute un jour avant l'intervention au ballonnet. Les animaux ont un accès libre à l'eau et à la nourriture. Les animaux sont ensuite

sacrifiés et les artères coronaires sont fixées et analysées comme décrit précédemment (Ruef et al. 2000).

**EXEMPLE 36 : Evaluation des effets des composés sur l'hypertension**

5

Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

10

L'hypertension artérielle est un facteur de risque important de maladies cardiovasculaires et représente un défi pharmacologique important.

15

Les composés selon l'invention diminuent la pression sanguine *in vivo* quand ils sont administrés à des rats spontanément hypertendus (rat SHR) utilisés comme modèle d'hypertension. Ces propriétés ont été mises en évidence de la manière suivante :

1) Traitement des animaux.

20

Des rats SHR adultes de 200 à 300 g (Harlan France, Gannat, France) sont maintenus sous un cycle lumière/obscurité de 12 heures à une température constante de  $20 \pm 3^{\circ}\text{C}$ . Après une acclimatation d'une semaine, les rats sont pesés et rassemblés par groupes de 6 animaux sélectionnés de telle sorte que la distribution de leur poids corporel soit uniforme. Les composés selon l'invention sont suspendus dans un véhicule (carboxyméthylcellulose 0,5% (CMC) et Tween 0,1%) et administrés par gavage intra-gastrique, à raison d'une fois par jour pendant 7 jours à différentes doses. Les animaux ont un accès libre à l'eau et à la nourriture.

25

2) Mesure de la pression sanguine.

30

La pression sanguine est mesurée selon le protocole décrit précédemment (Siragy et Carey 1997).



**EXEMPLE 37 : Evaluation des propriétés antioxydantes sur des cultures de cellules**

5 Les composés selon l'invention testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

**a) Obtention et culture des kératinocytes humains normaux**

Les cultures de kératinocytes humains normaux (KHN) sont réalisées à partir de  
10 prélèvements de peau. Le prélèvement est dans un premier temps rincé 4 fois dans du PBS (Phosphate Buffered Saline – Invitrogen, France). Il est ensuite décontaminé en le trempant dans deux bains successifs d'éthanol à 70% pendant 30 secondes. On découpe alors des bandelettes de 3 mm de largeur en prenant soin d'éliminer un maximum de tissu adipeux et de derme. Les  
15 bandelettes sont alors placées pendant 4h à 37°C dans une solution de trypsine à 0,25% (Invitrogen, France).

Après séparation de l'épiderme du derme, la préparation épidermique est filtrée et centrifugée pendant 5 minutes à 1000 tours/min. Le culot est repris avec du  
20 milieu KHN-D (DMEM + 10% sérum de veau fœtal (SVF) + hydrocortisone 0,4 µg/ml + EGF 10 ng/ml + toxine cholérique  $10^{-9}$ M, (Sigma, St Quentin, France)). Les cellules sont comptées puisensemencées à  $10 \times 10^6$  cellules/75 cm<sup>2</sup>.

Après 24h de culture, le milieu est changé, les cellules sont rincées avec du PBS  
25 et on utilise pour la suite de la culture du milieu de prolifération K-SFM (Invitrogen, France). Les cellules sont ensuiteensemencées à la densité voulue. Le milieu des cellules est changé toutes les 48h et elles sont cultivées à 37°C avec 5% CO<sub>2</sub>. Le traitement des cellules avec ou sans les composés selon l'invention est effectué avant la confluence (70-80%), les composés sont ajoutés  
30 à des concentrations variant de 1 à 100µM directement dans le milieu de culture.

**b) Obtention et culture des fibroblastes humains**

Les cultures de fibroblastes humains normaux sont réalisées à partir d'un prélèvement de peau. Le prélèvement est dans un premier temps rincé 4 fois dans du PBS (Invitrogen, France). Il est ensuite décontaminé en le trempant dans deux bains successifs d'éthanol à 70% pendant 30 secondes. Des morceaux de derme d'une surface d'environ 5 mm<sup>2</sup> sont déposés au fond d'une boîte de Pétri. Une fois que les morceaux ont adhéré au support (environ 5 min), ils sont recouverts de 4 ml de DMEM 20 % de SVF. Le milieu est renouvelé tous les deux jours. Les cellules sortent de l'explant au bout d'une semaine et colonisent alors la boîte de Pétri. Lorsque les cellules ont colonisé le support, elles sont trypsiniées, réensemencées et cultivées dans du milieu de culture DMEM 10% SVF à 37°C et 5% de gaz carbonique (Invitrogen, France). Le traitement des cellules est effectué à la confluence de celles-ci, les composés selon l'invention sont ajoutés à des concentrations variant de 1 à 100 µM directement dans le milieu de culture.

**c) Mesure des ARN messagers**

Les ARNm sont extraits des kératinocytes et des fibroblastes humains normaux en culture traités ou non avec les composés selon l'invention. L'extraction est réalisée à l'aide des réactifs du kit Absolutely RNA RT-PCR miniprep Kit (Stratagene, France) selon les indications du fournisseur. Les ARNm sont ensuite dosés par spectrométrie et quantifiés par RT-PCR quantitative à l'aide du kit Light Cycler Fast start DNA Master Sybr Green I kit (Roche, France) sur un appareil Light Cycler System (Roche, France). Des paires d'amorces spécifiques des gènes de la Super Oxyde Dismutase (SOD) et de la Glutathion Peroxydase (GPx), enzymes anti-oxydantes, sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes 36B4, β-actine et GAPDH sont utilisées comme sondes témoins (Cf. tableau I).

**d) Mesure de l'activité de la glutathion peroxydase (GPx)**

L'activité de la Glutathion peroxydase est déterminée à partir d'extraits protéiques de cellules (kératinocytes, fibroblastes) traitées ou non avec les

composés selon l'invention à des concentrations variant de 1 à 100  $\mu$ M. La mesure de l'activité de la GPx est également réalisée dans des conditions stressantes pour les cellules (0,5 mM paraquat ou 0,6 mM  $H_2O_2$  (inducteurs des espèces oxygénées réactives)). La mesure de l'activité des extraits protéiques se fait à l'aide du kit Glutathione Peroxidase Cellular Activity Assay Kit (Sigma) selon les indications du fournisseur. La mesure indirecte est basée sur l'oxydation du glutathion en glutathion oxydé catalysé par la glutathion peroxydase. Le retour à la forme non oxydée est catalysé par la glutathion réductase et le NADPH ( $\beta$ -nicotinamide Adénine Dinucléotide Phosphate). La diminution de l'absorbance du NADPH est mesurée à 340 nm à l'aide d'un spectrofluorimètre Shimazu 1501 (Shimadzu Corporation, Kyoto, Japon) et reflète l'activité de la GPx, puisque la GPx est le facteur limitant de cette réaction.

15. e) Mesure de la peroxydation lipidique

Les réactifs proviennent de chez Sigma (St Quentin, France) sauf lorsque mentionné autrement.

La peroxydation lipidique est mesurée par dosage du malonodialdéhyde (MDA) par l'acide thiobarbiturique (TBA). Après les traitements, le surnageant des cellules est collecté (900  $\mu$ l) et 90  $\mu$ l d'hydroxytoluène butylé y sont ajoutés (Morliere P. et al. 1991). 1 ml d'une solution de TBA à 0,375% dans 0,25M HCl contenant 15% d'acide trichloroacétique est également ajouté au surnageant. Le mélange est chauffé à 80°C pendant 15 min, refroidi sur glace et la phase organique est extraite avec du butanol. L'analyse de la phase organique se fait par spectrofluorométrie ( $\lambda_{exc}$  = 515 nm et  $\lambda_{em}$  = 550 nm), en utilisant un spectrofluorimètre Shimazu 1501 (Shimadzu Corporation, Kyoto, Japon). Les TBARS sont exprimés en équivalents MDA en utilisant comme standard le tétraéthoxypropane. Les résultats sont normalisés par rapport au contenu en protéines des cellules. L'induction de la peroxydation lipidique est obtenue en traitant les cellules avec du paraquat 0,5 mM (inducteur des espèces oxygénées réactives) ou avec du peroxyde d'hydrogène 0,6 mM pendant 4h. La protection

anti-radicalaire des composés selon l'invention à des concentrations variant de 1 à 100  $\mu\text{M}$  est évaluée par un pré-traitement de 24h, avant l'induction de la peroxydation lipidique.

- 5 Le traitement des cellules (kératinocytes et fibroblastes) avec les composés selon l'invention favorise l'augmentation de l'expression des ARNm des enzymes antioxydantes, SOD et GPx. Cette augmentation d'activité transcriptionnelle se traduit également par une augmentation de l'activité des enzymes concernées. L'incubation des cellules avec les composés selon l'invention réduit la
- 10 peroxydation lipidique induite par un agent antioxydant.

Les propriétés antioxydantes des composés selon l'invention sur des cultures de cellules sont ainsi démontrées.

15 **EXEMPLE 38 : Evaluation des propriétés anti-inflammatoires sur des épidermes reconstruits**

Les épidermes reconstruits sont fournis par la société SkinEthic (Nice, France). Les épidermes sont utilisés au 17<sup>ème</sup> jour (0,63  $\text{cm}^2$ ) lorsque la couche cornée est

20 présente et que l'ultra structure de l'épithélium se rapproche de celle de l'épiderme humain *in vivo*. Les épidermes reconstruits sont maintenus en culture selon les indications du fournisseur. Les doses de composés selon l'invention employées pour le traitement des épidermes reconstruits varient entre 2 et 10  $\text{mg}/\text{cm}^2$  pendant 24 et 72h.

25

Les composés selon l'invention qui ont été testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

**a) Mesure des propriétés anti-inflammatoires**

- 30 Les épidermes reconstruits sont préincubés avec les composés selon l'invention à des concentrations variant de 2 à 10  $\text{mg}/\text{cm}^2$  pendant 24h, puis traités pendant 6h avec du SDS 0,4% ou 1 $\mu\text{g}$  de TPA (12-O-tétradécanoylphorbol-13-acétate).

Le potentiel anti-inflammatoire des composés est évalué à l'aide de la technique ELISA. Les milieux de culture (sous-jacents) des épidermes contrôles ou traités sont collectés et congelés à  $-20^{\circ}\text{C}$ . La quantification de l'interleukine 1- $\alpha$  (IL1- $\alpha$ ) est réalisée à l'aide du kit de détection ELISA IL1- $\alpha$  Kit (R&D system, UK) selon les indications du fournisseur.

#### b) Mesure des ARN messagers

Les ARNm sont extraits des épidermes reconstruits traités avec ou sans les composés selon l'invention dans les mêmes conditions que précédemment. L'extraction est réalisée à l'aide des réactifs du kit Absolutely RNA RT-PCR miniprep Kit (Stratagene) selon les indications du fournisseur. Les ARNm sont ensuite dosés par spectrométrie et quantifiés par RT-PCR quantitative à l'aide du kit Light Cycler Fast start DNA Master Sybr Green I kit (Roche) sur un appareil Light Cycler System (Roche). Des paires d'amorces spécifiques des gènes IL1 (interleukine 1) et IL6 sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes 36B4,  $\beta$ -actine et GAPDH sont utilisées comme sondes témoins (Cf. tableau I).

L'application des composés selon l'invention sur les épidermes reconstruits limite de manière significative la sécrétion de la cytokine inflammatoire, interleukine 1, après un stress inflammatoire. Cette diminution de la sécrétion est corrélée à la diminution de l'expression des ARNm de cette cytokine mesurée par RT-PCR quantitative. Ces résultats indiquent que le traitement des épidermes reconstruits avec les composés selon l'invention possèdent des propriétés anti-inflammatoires.

#### EXEMPLE 39 : Evaluation des propriétés anti-oxydantes sur des épidermes reconstruits

Les composés selon l'invention qui ont été testés sont les composés dont la préparation est décrite dans les exemples 2 à 23 ci-dessus.

Les épidermes reconstruits sont fournis par la société SkinEthic (Nice, France). Les épidermes sont utilisés au 17<sup>ème</sup> jour (0,63 cm<sup>2</sup>) lorsque la couche cornée est présente et que l'ultra structure de l'épithélium se rapproche de celle de l'épiderme humain *in vivo*. Les épidermes reconstruits sont maintenus en culture  
5 selon les indications du fournisseur. Les doses de composés selon l'invention employées pour le traitement des épidermes reconstruits varient entre 2 et 10 mg/cm<sup>2</sup> pendant 24 et 72h.

#### a) Mesure des ARN messagers

- 10 Les ARNm sont extraits des kératinocytes (provenant des épidermes reconstruits traités avec ou sans les composés selon l'invention). L'extraction est réalisée à l'aide des réactifs du kit Absolutely RNA RT-PCR miniprep Kit (Stratagene) selon les indications du fournisseur. Les ARNm sont ensuite dosés par spectrométrie et quantifiés par RT-PCR quantitative à l'aide du kit Light Cycler Fast start DNA  
15 Master Sybr Green I kit (Roche) sur un appareil Light Cycler System (Roche). Des paires d'amorces spécifiques des gènes de la Super Oxyde Dismutase (SOD) et de la Glutathion Peroxydase (GPx), enzymes anti-oxydantes, sont utilisées comme sondes. Des paires d'amorces spécifiques des gènes 36B4,  $\beta$ -actine et GAPDH sont utilisées comme sondes témoins (Cf. tableau I).

20

#### b) Mesure de l'activité de la glutathion peroxydase (GPx)

- L'activité de la Glutathion peroxydase est déterminée à partir d'extraits protéiques d'épidermes reconstruits traités ou non avec les composés selon l'invention (2 à 10 mg/cm<sup>2</sup>). La mesure de l'activité de la GPx est également  
25 réalisée dans des conditions stressantes pour les cellules (0,5 mM paraquat (inducteur des espèces oxygénées réactives)). La mesure de l'activité des extraits protéiques se fait à l'aide du kit Glutathione Peroxidase Cellular Activity Assay Kit (Sigma) selon les indications du fournisseur. La mesure indirecte est basée sur l'oxydation du glutathion en glutathion oxydé catalysée par la  
30 glutathion peroxydase. Le retour à la forme non oxydée est catalysé par la glutathion réductase et le NADPH ( $\beta$ -nicotinamide Adenine Dinucléotide Phosphate). La diminution de l'absorbance du NADPH est mesurée à 340 nm à

l'aide d'un spectrofluorimètre Shimazu 1501 (Shimadzu Corporation, Kyoto, Japon) et reflète l'activité de la GPx, puisque la GPx est le facteur limitant de cette réaction.

- 5 L'analyse par RT-PCR quantitative montre que l'expression des gènes des enzymes anti-oxydantes (SOD et GPx) est augmentée de manière significative. L'augmentation de la quantité des ARNm de la GPx peut être corrélée à l'augmentation de l'activité de cette enzyme anti-oxydante dans les épidermes reconstruits. Ces résultats soulignent les propriétés anti-oxydantes des
- 10 composés selon l'invention.

**EXEMPLE 40 : Composition cosmétique : crème de jour pour le visage, anti-âge**

Glycéril stéarate + PEG-100 stéarate	6,00 %
Squalane	3,00 %
Polyisobutène hydrogéné	3,00 %
Tricaprylate/caprates de glycérol	3,00 %
Glycérine	2,00 %
Méthoxycinnamate d'octyl	2,00 %
Cire d'abeille	1,50 %
Octanoate de cétoestéaryl	1,50 %
Alcool cétylique	1,00 %
Alcool stéarylique	1,00 %
Diméthicone	1,00 %
Gomme Xanthane	0,20 %
Carbomer	0,15 %
1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane	0,10 %
Neutralisant	qs.
Conservateurs	qs.
Parfum, Colorants	qs.
Eau	qsp 100,00 %

**EXEMPLE 41 : Composition cosmétique : émulsion-gel pour le visage, anti-rides**

Glycérine	5,00 %
Caprylic/capric/Succinic triglycérides	3,00 %

Méthoxycinnamate d'octyl	1,00 %
3-tétradécylthioacétylamino-1,2- (ditétradécylthioacétyloxy)propane	0,50 %
Acrylates/C10-30 alkyl acrylate crosspolymer	0,50 %
Hydrolysate de protéine de blé	0,50 %
Diméthicone copolyol	0,50 %
Neutralisant	qs.
Conservateurs	qs.
Parfum, Colorants	qs.
Eau	qsp 100,00 %



**REFERENCES BIBLIOGRAPHIQUES**

- Adams, E. P., F. P. Doyle, et al. (1960). "Antituberculous sulphur compounds. Part IV. Some dimercaptopropyl esters and related dithiouronium bromides." J Chem Soc: 2674-80.
- 5 Antoniadou-Vyzas, A., G. B. Foscolos, et al. (1986). "Di-adamantane derivatives of a,o-polymethylenediamines with antimicrobial activity." Eur J Med Chem Chim Ther **21**(1): 73-74.
- 10 Asiedu, D. K., A. al-Shurbaji, et al. (1995). "Hepatic fatty acid metabolism as a determinant of plasma and liver triacylglycerol levels. Studies on tetradecylthioacetic and tetradecylthiopropionic acids." Eur J Biochem **227**(3): 715-22.
- Asset, G., B. Staels, et al. (1999). "Effects of Pinus pinaster and Pinus koraiensis seed oil supplementation on lipoprotein metabolism in the rat." Lipids
- 15 **34**(1): 39-44.
- Bhatia, S. K. and J. Hajdu (1987). "Stereospecific synthesis of 2-thiophosphatidylcholines; a new class of biologically active phospholipid analogues." Tetrahedron Lett **28**(33): 3767-3770.
- Chinetti, G., S. Lestavel, et al. (2001). "PPAR-alpha and PPAR-gamma
- 20 activators induce cholesterol removal from human macrophage foam cells through stimulation of the ABCA1 pathway." Nat Med **7**(1): 53-8.
- Farinelli, S. E., D. S. Park, et al. (1996). "Nitric oxide delays the death of trophic factor-deprived PC12 cells and sympathetic neurons by a cGMP-mediated mechanism." J Neurosci **16**(7): 2325-34.
- 25 Gaffney, P. R. J. and C. B. Reese (1997). "Preparation of 2-O-arachidonoyl-1-O-stearoyl-sn-glycerol and other di-O-acyl glycerol derivatives." Tetrahedron Lett **38**(14): 2539-2542.
- Greene, L. A. and A. S. Tischler (1976). "Establishment of a noradrenergic clonal line of rat adrenal pheochromocytoma cells which respond to nerve
- 30 growth factor." Proc Natl Acad Sci U S A **73**(7): 2424-8.
- Gronowitz, S., B. Herslöf, et al. (1978). "Syntheses and chroptical properties of some derivatives of 1-thioglycerol." Chem Phys Lipids **22**: 307-320.

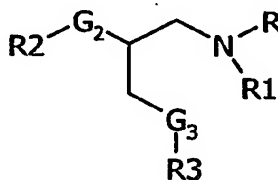
- Hovik, R., H. Osmundsen, et al. (1990). "Effects of thia-substituted fatty acids on mitochondrial and peroxisomal beta-oxidation. Studies in vivo and in vitro." Biochem J 270(1): 167-73.
- 5 Hvattum, E., H. J. Grav, et al. (1993). "Hormonal and substrate regulation of 3-thia fatty acid metabolism in Morris 7800 C1 hepatoma cells." Biochem J 294(Pt 3): 917-21.
- Jurgens, G., H. F. Hoff, et al. (1987). "Modification of human serum low density lipoprotein by oxidation— characterization and pathophysiological implications." Chem Phys Lipids 45(2-4): 315-36.
- 10 Kitchin, J., R. C. Bethell, et al. (1994). "Synthesis and structure-activity relationships of a series of penicillin-derived HIV proteinase inhibitors: heterocyclic ring systems containing P1' and P2' substituents." J Med Chem 37(22): 3707-16.
- Kotsovolou, S., A. Chiou, et al. (2001). "Bis-2-oxo amide triacylglycerol analogues: a novel class of potent human gastric lipase inhibitors." J Org Chem 66(3): 962-7.
- 15 Lebeau, J., C. Furman, et al. (2000). "Antioxidant properties of di-tert-butylhydroxylated flavonoids." Free Radic Biol Med 29(9): 900-12.
- Madsen, L., A. Garras, et al. (1999). "Mitochondrial 3-hydroxy-3-methylglutaryl coenzyme A synthase and carnitine palmitoyltransferase II as potential control sites for ketogenesis during mitochondrion and peroxisome proliferation." Biochem Pharmacol 57(9): 1011-9.
- 20 Marx, M. H., C. Piantadosi, et al. (1988). "Synthesis and evaluation of neoplastic cell growth inhibition of 1-N- alkylamide analogues of glycerol-3-phosphocholine." J Med Chem 31(4): 858-63.
- 25 Morliere, P., A. Moysan, et al. (1991). "UVA-induced lipid peroxidation in cultured human fibroblasts." Biochim Biophys Acta 1084(3): 261-8.
- Morris, A. D., G. Atassi, et al. (1997). "The synthesis of novel melphalan derivatives as potential antineoplastic agents." Eur J Med Chem 32(4): 343-50.
- 30

- Murata, M., S. Ikoma, et al. (1991). "New synthesis of 2-thio-PAF and related compounds as substrates of PAF acetylhydrolase and phospholipase A2." Chem Pharm Bull 39(5): 1335-1336.
- 5 Nazih, A., Y. Cordier, et al. (1999). "Synthesis and stability study of the new pentaammonio lipidpcTG90, a gene transfer agent." Tetrahedron Lett 40(46): 8089-92.
- Nazih, A., Y. Cordier, et al. (2000). "One-pot transformation of a t-butyl carbamate to a bromoacetamide in the synthesis of the gene transfer agent pcTG201." Synlett 5: 635-6.
- 10 Rahman, M. D., D. L. Ziering, et al. (1988). "Effects of sulfur-containing analogues of stearic acid on growth and fatty acid biosynthesis in the protozoan *Crithidia fasciculata*." J Med Chem 31(8): 1656-9.
- Ramalingan, K., N. Raju, et al. (1995). "Synthesis of nitroimidazole substituted 3,3,9,9-tetramethyl-4,8-diaza-undecane-2,10-dione dioximes (propylene amine oximes, PnAOs) : ligands for technetium-99m complexes with
- 15 potential for imaging hypoxic tissue." Tetrahedron 51(10): 2875-94.
- Raspe, E., L. Madsen, et al. (1999). "Modulation of rat liver apolipoprotein gene expression and serum lipid levels by tetradecylthioacetic acid (TTA) via PPARalpha activation." J Lipid Res 40(11): 2099-110.
- 20 Ruef, J., S. Q. Liu, et al. (2000). "Involvement of aldose reductase in vascular smooth muscle cell growth and lesion formation after arterial injury." Arterioscler Thromb Vasc Biol 20(7): 1745-52.
- Shealy, Y. F., J. L. Frye, et al. (1984). "Synthesis and properties of some 13-cis- and all-trans-retinamides." J Pharm Sci 73(6): 745-51.
- 25 Siragy, H. M. and R. M. Carey (1997). "The subtype 2 (AT2) angiotensin receptor mediates renal production of nitric oxide in conscious rats." J Clin Invest 100(2): 264-9.
- Spooner, P. J., S. B. Clark, et al. (1988). "The ionization and distribution behavior of oleic acid in chylomicrons and chylomicron-like emulsion particles and the influence of serum albumin." J Biol Chem 263(3): 1444-53.
- 30 Urakami, C. and K. Kakeda (1953). "Derivatives of dl-aminopropanediols." Bull Chem Soc Jpn 26(5): 276-278.

**REVENDICATIONS**

- 5 1. Utilisation pour la préparation d'une composition pharmaceutique destinée au traitement d'une pathologie impliquant une dérégulation du métabolisme des lipides et/ou des glucides, d'une pathologie liée à l'inflammation, et/ou d'une pathologie liée à la prolifération et/ou à la différenciation cellulaire, d'au moins un composé de l'invention répondant à la formule générale (I) :

10



(I)

dans laquelle :

- 15
- G2 et G3 représentent indépendamment un atome d'oxygène, un atome de soufre ou un groupe N-R4, G2 et G3 ne pouvant représenter de façon simultanée un groupe N-R4,
- 20
- R et R4 représentent indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comportant de 1 à 5 atomes de carbone,
- 25
- R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène, un groupe CO-R5 ou un groupe de formule CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, l'un au moins des groupes R1, R2 et R3 étant un groupe de formule CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6,

- R5 est un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comprenant éventuellement un groupement cyclique, dont la chaîne principale comporte de 1 à 25 atomes de carbone,

5

- X est un atome de soufre, un atome de sélénium, un groupe SO ou un groupe SO<sub>2</sub>,

- n est un nombre entier compris entre 0 et 11,

10

- R6 est un groupe alkyle linéaire ou ramifié, saturé ou non, éventuellement substitué, comprenant éventuellement un groupe cyclique, dont la chaîne principale comporte de 3 à 23 atomes de carbone, de préférence 10 à 23 atomes de carbone et éventuellement un ou plusieurs hétérogroupe, choisis parmi un atome d'oxygène, un atome de soufre, un atome de sélénium, un groupe SO et un groupe SO<sub>2</sub>.

15

ses isomères optiques et géométriques, ses racémates, ses sels, ses hydrates et leurs mélanges.

20

2. Utilisation selon la revendication 1, caractérisée en ce qu' un seul des groupes R1, R2 ou R3 représente un atome d'hydrogène.

25

3. Utilisation selon la revendication 1 ou 2, caractérisée en ce que, dans le groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, X représente un atome de soufre ou de sélénium et avantageusement un atome de soufre.

30

4. Utilisation selon la revendication 1, 2 ou 3; caractérisée en ce que, dans le groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, n est compris entre 0 et 3, plus spécifiquement compris entre 0 et 2 et est en particulier égal à 0.

5. Utilisation selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce que R6 comporte un ou plusieurs hétérogroupe, de préférence 0, 1 ou 2, plus préférentiellement 0 ou 1, choisis parmi un atome d'oxygène, un atome de soufre, un atome de sélénium, un groupe SO et un groupe SO<sub>2</sub>.

5

6. Utilisation selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce que le groupe de formule CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 est le groupe CO-CH<sub>2</sub>-S-C<sub>14</sub>H<sub>29</sub>.

7. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'au moins un des groupes R1, R2 et R3 représente un groupe CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6 dans lequel X représente un atome de soufre ou de sélénium et de préférence un atome de soufre et/ou R6 est un groupe alkyle saturé et linéaire comprenant de 3 à 23 atomes de carbone, préférentiellement 13 à 20 atomes de carbone, de préférence 14 à 17, plus préférentiellement 14 à 16, et encore plus préférentiellement 14 atomes de carbone.

8. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'au moins deux des groupes R1, R2 et R3 sont des groupes CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6, identiques ou différents, dans lesquels X représente un atome de soufre ou de sélénium et de préférence un atome de soufre.

9. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que G2 représente un atome d'oxygène ou de soufre, et de préférence un atome d'oxygène.

25

10. Utilisation selon la revendication précédente, caractérisée en ce que R2 représente un groupe de formule CO-(CH<sub>2</sub>)<sub>2n+1</sub>-X-R6.

11. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes 1-8, caractérisée en ce que :

- G3 est un groupe N-R4 dans lequel R4 est un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle, et G2 est un atome d'oxygène ; et/ou

- R2 représente un groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$ .

12. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que R1, R2 et R3, identiques ou différents, de préférence identiques, représentent un groupe  $\text{CO}-(\text{CH}_2)_{2n+1}\text{-X-R6}$ , dans lesquels X représente un atome de soufre ou de sélénium et de préférence un atome de soufre et/ou R6 est un groupe alkyle saturé et linéaire comprenant de 13 à 17 atomes de carbone, de préférence 14 à 17, encore plus préférentiellement 14 atomes de carbone, dans lesquels n est de préférence compris entre 0 et 3, et en particulier égal à 0, plus spécifiquement, R1, R2 et R3, identiques ou différents, représentant des groupes  $\text{CO-CH}_2\text{-S-C}_{14}\text{H}_{29}$ .

13. Utilisation selon la revendication 1, caractérisée en ce que le composé de formule (I) est choisi parmi :

- 3-(tétradécylthioacétylamino)propane-1,2-diol ;
- 1-tétradécylthioacétylamino-2,3-(dipalmitoyloxy)propane ;
- 3-tétradécylthioacétylamino-1,2-(ditétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 3-palmitoylamino-1,2-(ditétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-di(tétradécylthioacétylamino)propan-2-ol ;
- 1,3-diamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-dioléoylamino-2-(tétradécylthioacétyloxy)propane ;
- 1,3-ditétradécylthioacétylamino-2-(tétradécylthioacétylthio)propane ; et
- 1-tétradécylthioacétylamino-2,3-di(tétradécylthioacétylthio)propane.

14. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que la pathologie liée aux dérèglements du métabolisme lipidique et/ou glucidique est choisie parmi le syndrome X, le diabète, l'athérosclérose et l'obésité.

15. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes 1 à 13, caractérisée en ce que la pathologie liée à l'inflammation est choisie

parmi l'athérosclérose, une allergie, l'asthme, l'eczéma, le psoriasis et les démangeaisons.

16. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes 1 à 13, caractérisée en ce que la pathologie liée à la prolifération et/ou à la différenciation cellulaire est choisie parmi la carcinogenèse, le psoriasis et l'athérosclérose.

17. Utilisation selon l'une quelconque des revendications précédentes 1 à 13, caractérisée en ce que la pathologie est choisie parmi les maladies cardiovasculaires, le syndrome X, la resténose, le diabète de type I ou II, de préférence de type II, l'obésité, l'hypertension, en particulier l'hypertension artérielle, des cancers, en particulier le cancer de l'an us, du rectum, du colon, de l'intestin, du duodénum, de l'estomac, de la prostate, des testicules, de la vessie, du rein, du pancréas, du foie, du larynx, du sein, des poumons, la leucémie et les mélanomes, et des maladies dermatologiques.

18. Utilisation d'au moins un composé selon l'une des revendications 1 à 13, dans une composition cosmétique ou pour la préparation d'une composition cosmétique, pour prévenir ou traiter les effets du vieillissement intrinsèque ou extrinsèque cutané.



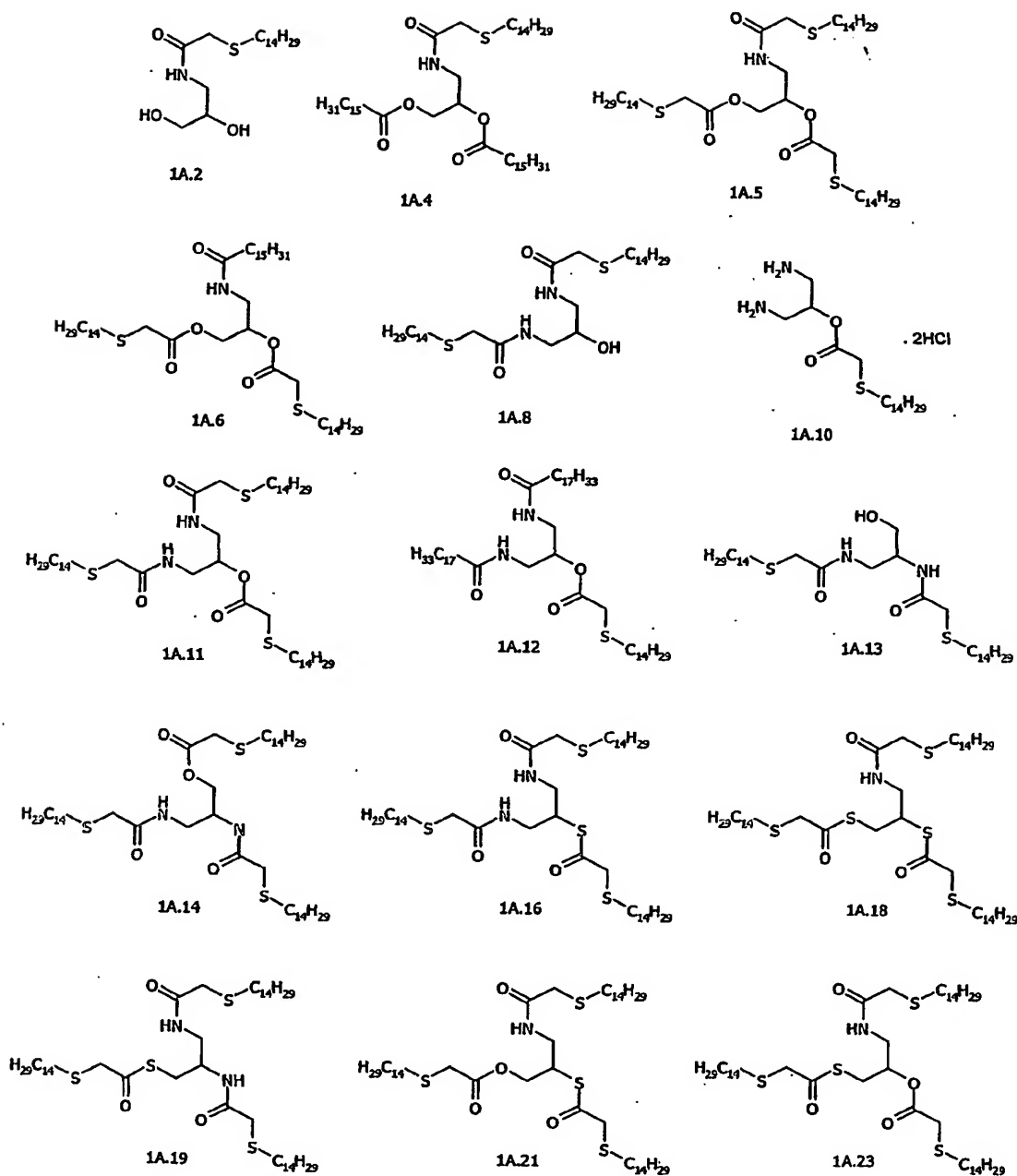


Figure 1

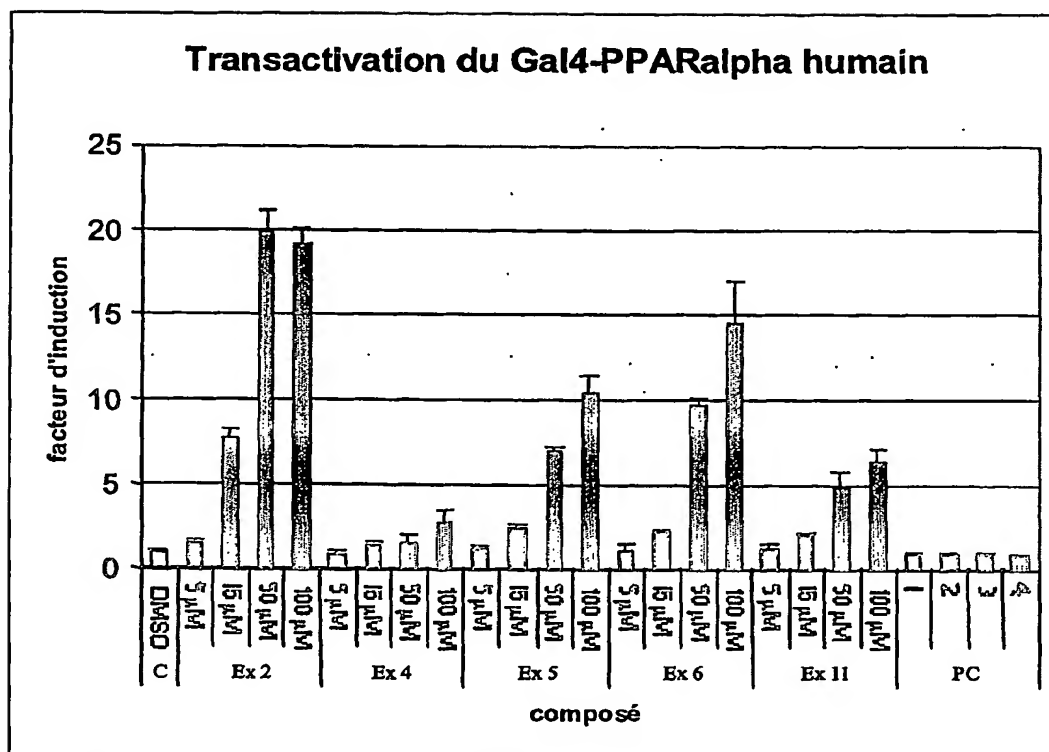
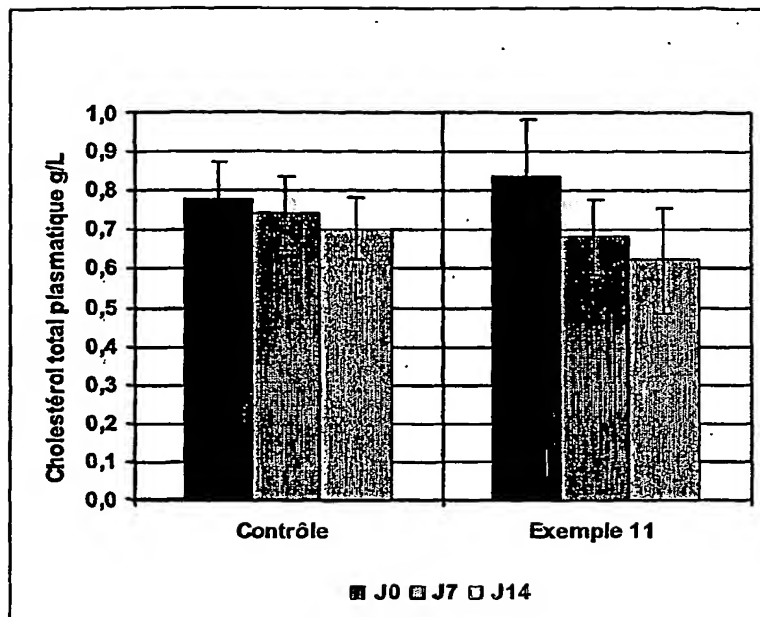


Figure 2

3A



3B

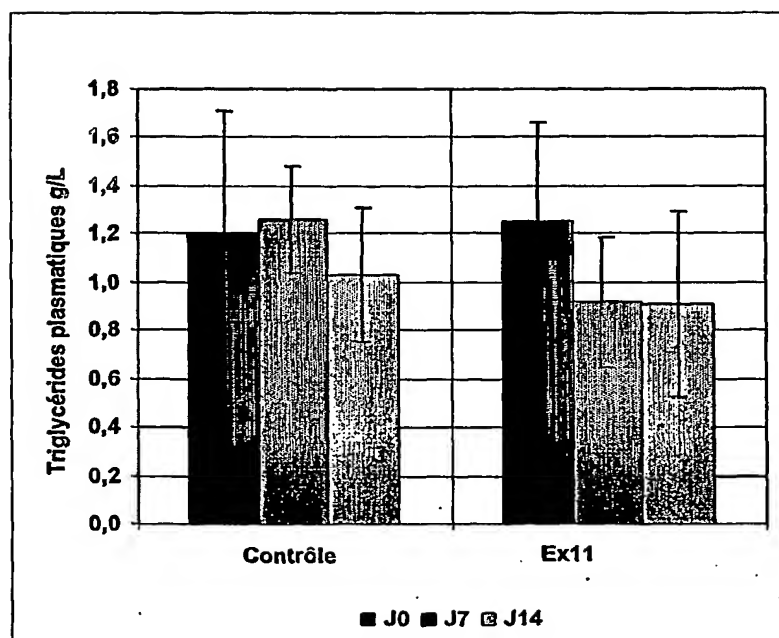
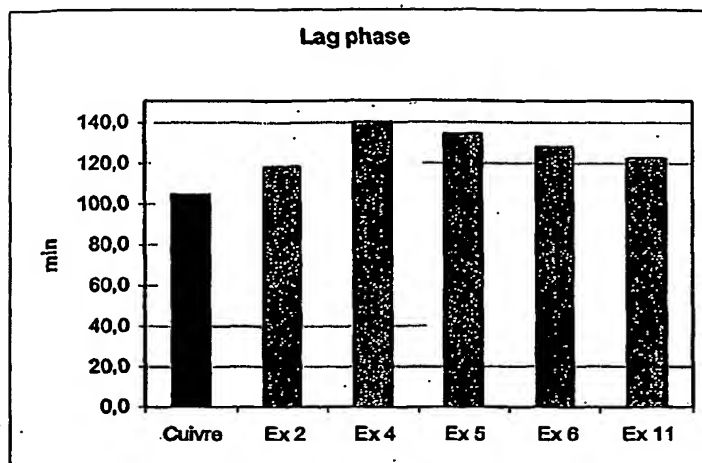
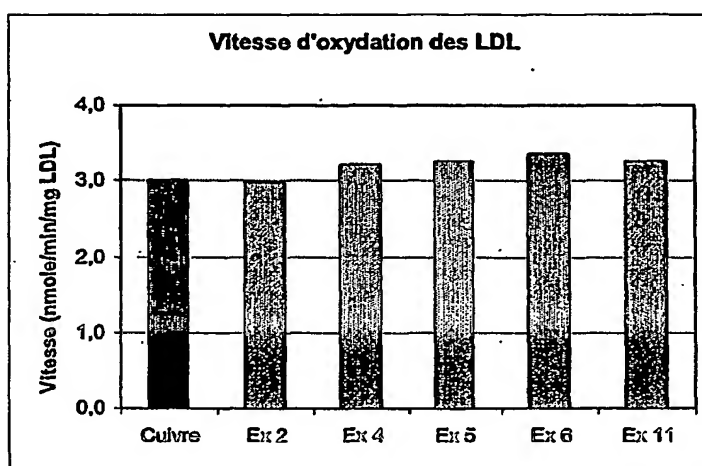


Figure 3

4A



4B



4C

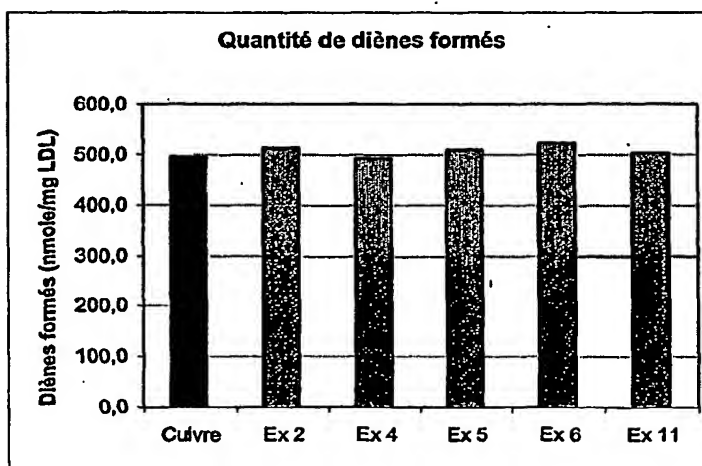


Figure 4

(19) Organisation Mondiale de la Propriété  
Intellectuelle  
Bureau international



10/542056



(43) Date de la publication internationale  
2 septembre 2004 (02.09.2004)

PCT

(10) Numéro de publication internationale  
WO 2004/073593 A3

(51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup> :  
A61K 31/131, 31/133, 31/145, A61P  
3/06, 3/08, 3/10, 29/00, 17/00, 35/00

(21) Numéro de la demande internationale :  
PCT/FR2004/000320

(22) Date de dépôt international :  
12 février 2004 (12.02.2004)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :  
03/01689 12 février 2003 (12.02.2003) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : GENFIT  
[FR/FR]; Parc Eurasanté-Lille Métropole, 885, Avenue Eu-  
gène Avinée, F-59120 Loos (FR).

(72) Inventeur; et

(75) Inventeur/Déposant (pour US seulement) : NAJIB,  
Jamila [FR/FR]; 185, rue Clémenceau, F-59211 Santes  
(FR).

(74) Mandataires : TEZIER HERMAN, Béatrice etc.;  
Becker et Associés, 35, rue des Mathurins, F-75008 Paris  
(FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT,

AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO,  
CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB,  
GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG,  
KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG,  
MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH,  
PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN,  
TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH, GM,  
KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasi-  
en (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), européen (AT,  
BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR,  
HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI  
(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE,  
SN, TD, TG).

Déclaration en vertu de la règle 4.17 :

— relative à la qualité d'inventeur (règle 4.17.iv) pour US  
seulement

Publiée :

— avec rapport de recherche internationale  
— avant l'expiration du délai prévu pour la modification des  
revendications, sera republiée si des modifications sont re-  
çues

(88) Date de publication du rapport de recherche  
internationale: 18 novembre 2004

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrégia-  
tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et  
abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de  
la Gazette du PCT.

(54) Title: USE OF ACYLATED AMINOPROPANEDIOLS AND SULPHUR AND NITROGEN ANALOGUES OF SAME FOR  
DIFFERENT THERAPEUTIC APPLICATIONS

(54) Titre : AMINOPROPANEDIOLS ACYLES ET DE LEURS ANALOGUES AZOTES ET SULFURES POUR DIVERSES  
APPLICATIONS THERAPEUTIQUES

(57) Abstract: The invention relates to the use of molecules, particularly in the fields of human and animal health and cosmetics. More specifically, the invention relates to compounds, and the sulphur and nitrogen analogues thereof, which are acylated amino-  
propanediols and which have advantageous cosmetic and pharmacological properties. The inventive compounds can be used, for  
example, to prevent and/or treat dyslipemia, cardiovascular diseases, syndrome X, restenosis, diabetes, obesity, hypertension, some  
cancers and dermatological diseases, and, in the field of cosmetics, to combat skin ageing and the effects of same, such as the ap-  
pearance of wrinkles, etc.

(57) Abrégé : La présente invention se rapporte à l'utilisation de molécules, notamment dans les domaines de la santé humaine et  
animale et de la cosmétique. Les composés de l'invention sont des aminopropanediols acylés et leurs analogues azotés et sulfurés et  
possèdent des propriétés pharmacologiques et cosmétiques avantageuses. Les composés de l'invention sont utilisables notamment  
pour prévenir et/ou traiter les dyslipidémies, les maladies cardiovasculaires, le syndrome X, la resténose, le diabète, l'obésité, l'hy-  
pertension, certains cancers, des maladies dermatologiques ainsi qu'en cosmétique pour lutter contre le vieillissement cutané et ses  
effets notamment contre l'apparition de rides, etc.

WO 2004/073593 A3

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
/FR2004/000320

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 A61K31/131 A61K31/133 A61K31/145 A61P3/06 A61P3/08  
A61P3/10 A61P29/00 A61P17/00 A61P35/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 A61K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data, BIOSIS, EMBASE

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
------------	--	-----------------------

X	WO 99/10321 A (KUHAJDA FRANCIS P ;PASTERNAK GARY R (US); DICK JAMES D (US); PARR) 4 March 1999 (1999-03-04) page 20; examples SI-48 -----	18
A		1-17

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents:

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*Z\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

17 September 2004

Date of mailing of the international search report

05/10/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Trifilieff-Riolo, S

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/FR2004 /000320

**Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)**

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☐ Claims Nos.:  
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
  
2. ☒ Claims Nos.:  
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:  
  
See further information PCT/ISA/210
  
3. ☐ Claims Nos.:  
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

**Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)**

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
  
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

**Remark on Protest**☐  
☐

- The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
- No protest accompanied the payment of additional search fees.

## Continuation of Box II, 2

The current claims 1 to 12 and 14 to 18 concern a very wide variety of compounds. However, only a very limited number of these compounds are supported by the description (PCT Article 6) and/or disclosed in the application (PCT Article 5). In the present case the claims lack the proper support and the application lacks the requisite disclosure to such an extent that it appears impossible to carry out a meaningful search covering the entire range of protection sought. Therefore the search was restricted to the parts of the claims that are supported and disclosed in the above sense, that is, to the parts concerning the compounds prepared in the examples and their close homologues, in particular the compounds described in claim 13.

The applicant's attention is drawn to the fact that claims relating to inventions in respect of which no international search report has been established cannot normally be the subject of an international preliminary examination (PCT Rule 66.1(e)). The applicant is advised that EPO policy when acting as an International Preliminary Examining Authority is normally not to carry out a preliminary examination for subject matter that has not been searched. This is the case irrespective of whether or not the claims were amended after receipt of the search report or during any Chapter II procedure. The applicant is reminded that, if the application proceeds to the regional phase before the EPO, an additional search may be carried out during the examination (see EPO Guidelines, Part C, VI, 8.5) provided that the deficiencies that led to the declaration under PCT Article 17(2) have been corrected.



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No  
PCT/FR2004/000320

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9910321	A	04-03-1999	
		AT 260890 T	15-03-2004
		AU 9036998 A	16-03-1999
		CA 2301943 A1	04-03-1999
		DE 69822167 D1	08-04-2004
		DK 1007509 T3	28-06-2004
		EP 1440965 A1	28-07-2004
		EP 1007509 A2	14-06-2000
		JP 2001514168 T	11-09-2001
		PT 1007509 T	30-07-2004
		WO 9910321 A2	04-03-1999
		US 6713654 B1	30-03-2004

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No

FR2004/000320

## A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE

CIB 7 A61K31/131 A61K31/133 A61K31/145 A61P3/06 A61P3/08  
A61P3/10 A61P29/00 A61P17/00 A61P35/00

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

## B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 7 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data, BIOSIS, EMBASE

## C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X  A	WO 99/10321 A (KUHAJDA FRANCIS P ; PASTERNAK GARY R (US); DICK JAMES D (US); PARR) 4 mars 1999 (1999-03-04) page 20; exemples SI-48 -----	18  1-17

☐ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

### ° Catégories spéciales de documents cités:

- \*A\* document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- \*E\* document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- \*L\* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- \*O\* document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- \*P\* document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- \*T\* document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- \*X\* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- \*Y\* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- \*&\* document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

17 septembre 2004

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

05/10/2004

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale  
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Trifilieff-Riolo, S

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale n°  
PCT/FR2004/000320

## Cadre II Observations – lorsqu'il a été estimé que certaines revendications ne pouvaient pas faire l'objet d'une recherche (suite du point 2 de la première feuille)

Conformément à l'article 17.2)a), certaines revendications n'ont pas fait l'objet d'une recherche pour les motifs suivants:

1. ☐ Les revendications n<sup>os</sup>  
se rapportent à un objet à l'égard duquel l'administration n'est pas tenue de procéder à la recherche, à savoir:
2. ☒ Les revendications n<sup>os</sup>  
se rapportent à des parties de la demande internationale qui ne remplissent pas suffisamment les conditions prescrites pour qu'une recherche significative puisse être effectuée, en particulier:  
voir FEUILLE ANNEXÉE PCT/ISA/210
3. ☐ Les revendications n<sup>os</sup>  
sont des revendications dépendantes et ne sont pas rédigées conformément aux dispositions de la deuxième et de la troisième phrases de la règle 6.4.a).

## Cadre III Observations – lorsqu'il y a absence d'unité de l'invention (suite du point 3 de la première feuille)

L'administration chargée de la recherche internationale a trouvé plusieurs inventions dans la demande internationale, à savoir:

1. ☐ Comme toutes les taxes additionnelles ont été payées dans les délais par le déposant, le présent rapport de recherche internationale porte sur toutes les revendications pouvant faire l'objet d'une recherche.
2. ☐ Comme toutes les recherches portant sur les revendications qui s'y prêtaient ont pu être effectuées sans effort particulier justifiant une taxe additionnelle, l'administration n'a sollicité le paiement d'aucune taxe de cette nature.
3. ☐ Comme une partie seulement des taxes additionnelles demandées a été payée dans les délais par le déposant, le présent rapport de recherche internationale ne porte que sur les revendications pour lesquelles les taxes ont été payées, à savoir les revendications n<sup>os</sup>
4. ☐ Aucune taxe additionnelle demandée n'a été payée dans les délais par le déposant. En conséquence, le présent rapport de recherche internationale ne porte que sur l'invention mentionnée en premier lieu dans les revendications; elle est couverte par les revendications n<sup>os</sup>

Remarque quant à la réserve

- ☐ Les taxes additionnelles étaient accompagnées d'une réserve de la part du déposant.
- ☐ Le paiement des taxes additionnelles n'était assorti d'aucune réserve.

## SUITE DES RENSEIGNEMENTS INDIQUES SUR PCT/ISA/ 210

## Suite du cadre II.2

Les revendications 1 à 12 et 14 à 18 présentes ont trait à une très grande variété de composés. Un fondement au sens de l'Article 6 PCT et/ou un exposé au sens de l'Article 5 PCT ne peut cependant être trouvé que pour un nombre très restreint de ces composés. Dans le cas présent, les revendications manquent à un tel point de fondement et l'exposé de l'invention dans la description est si limité qu'une recherche significative couvrant tout le spectre revendiqué est impossible. Par conséquent, la recherche a été limitée aux parties des revendications qui présentent un fondement et un exposé, c'est à dire les parties ayant trait aux composés préparés dans les exemples et leurs homologues proches, notamment les composés décrits dans la revendication 13.

L'attention du déposant est attirée sur le fait que les revendications ayant trait aux inventions pour lesquelles aucun rapport de recherche n'a été établi ne peuvent faire obligatoirement l'objet d'un rapport préliminaire d'examen (Règle 66.1(e) PCT). Le déposant est averti que la ligne de conduite adoptée par l'OEB agissant en qualité d'administration chargée de l'examen préliminaire international est, normalement, de ne pas procéder à un examen préliminaire sur un sujet n'ayant pas fait l'objet d'une recherche. Cette attitude restera inchangée, indépendamment du fait que les revendications aient ou n'aient pas été modifiées, soit après la réception du rapport de recherche, soit pendant une quelconque procédure sous le Chapitre II. Si la demande devait être poursuivie dans la phase régionale devant l'OEB, il est rappelé au déposant qu'une recherche pourrait être effectuée durant la procédure d'examen devant l'OEB (voir Directive OEB C-VI, 8.5) à condition que les problèmes ayant conduit à la déclaration conformément à l'Article 17(2) PCT aient été résolus.

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande internationale No

/FR2004/000320

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
WO 9910321	A	04-03-1999	AT 260890 T	15-03-2004
			AU 9036998 A	16-03-1999
			CA 2301943 A1	04-03-1999
			DE 69822167 D1	08-04-2004
			DK 1007509 T3	28-06-2004
			EP 1440965 A1	28-07-2004
			EP 1007509 A2	14-06-2000
			JP 2001514168 T	11-09-2001
			PT 1007509 T	30-07-2004
			WO 9910321 A2	04-03-1999
			US 6713654 B1	30-03-2004